Japanese Patent Laid-open No. 2004-26900

Claim 1. An ink concentrate for inkjet recording at least comprising a dye represented by the following general formula (1) dissolved and/or dispersed in a medium containing a surface active agent.

Formula (1)

[CHEMICAL COMPOUND 1]

$$A-N=N-N$$

$$R^{5}$$

$$R^{6}$$

In formula (1), A represents a five-membered heterocyclic group:  $B^1$  and  $B^2$  each represents = $CR^1$ - or  $-CR^2$ =, or either of  $B^1$  and  $B^2$  represents a nitrogen atom and the other = $CR^1$ - or  $-CR^2$ =:  $R^5$  and  $R^6$  each independently represent a hydrogen atom or a substituent which is an aliphatic group, an aromatic group, a heterocyclic group, an acyl group, an alkoxycarbonyl group, an aryloxylcarbonyl group, a carbamoyl group, an alkylsulfonyl group, an arylsulfonyl group or a sulfamoyl group whereby the hydrogen atom in each of said substituent may be substituted: G,  $R^1$  and  $R^2$  each independently represent a hydrogen atom or a substituent which is a halogen atom, an aliphatic group, an aromatic group, a heterocyclic group, a cyano group, a carboxyl

a carbamoyl group, an alkoxycarbonyl group, group, aryloxycarbonyl group, a heterocyclic oxycarbonyl group, a silyloxy group, an acyloxy group, a carbamoyloxy group, an alkoxycarbonyloxy group, an aryloxycarbonyloxy group, an amino group, an acylamino group, a ureido group, a sulfamoylamino group, an alkoxycarbonylamino group, an aryloxycarbonylamino group, an alkylsulfonylamino group, an arylsulfonylamino group, a heterocyclic sulfinylamino group, a nitro group, an alkylthio group, an arylthio group, a heterocyclic thio group, an alkylsulfonyl group, an arylsulfonyl group, a heterocyclic sulfonyl group, an alkylsulfinyl group, an arylsulfinyl group, a heterocyclic sulfinyl group, a sulfamoyl group or a sulfo group whereby the hydrogen atom in each of said substitutent may be substituted: and R<sup>1</sup> and R<sup>5</sup> or R<sup>5</sup> and R<sup>6</sup> may connect together to form a five- to six-membered ring.

(19)日本国特許庁(JP)

(12)公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開2004-26900 (P2004-26900A)

(43)公開日 平成16年1月29日(2004.1.29)

(51)Int. C1.'					FI					テーマニ	<b>コード(参考)</b>
C 0 9 D	11/00				C 0 9 D	11/00				2 C O 5	5 6
B 4 1 J	2/01				B41M	5/00			E	2 H O 8	3 6
B 4 1 M	5/00				C 0 9 B	29/42			В	4J03	3 9
C 0 9 B	29/42				B41J	3/04	1 (	1	Y		•
審査請	東京 オ	<b>卡請求</b>	請求項の数	3	OL					(全54頁)	
(21)出願番号		特願20	02-181863(P2	002-	181863)	(71)出	願人	0000	05201		
22)出願日		平成14	年6月21日(20	02.6	.21)			富士	写真フ	イルム株式会	≩社
					]			神奈	川県南	足柄市中沼2	10番地
(特許庁注:以	人下のも	のは登	録商標)			(74)代	理人	1001	05647		
バブルジェット	•							弁理	土 小	栗 昌平	
						(74)代	理人	1001	05474		
								弁理	土 本	多 弘徳	
						(74)代	理人	1001	08589		
								弁理	土 市	川利光	
					:	(74)代	理人	1001	15107		
					j			弁理	士 高	松 猛	
						(74)代	理人	1000	90343		
				٠				弁理	土 栗	宇 百合子	
											最終頁に続

## (54)【発明の名称】インクジェット記録用インク原液

# (57)【要約】 (修正有)

【課題】インク原液の作製から期間が経過しても、染料固形物が生成しない安定なインク 原液を提供する。

【解決手段】少なくとも特定構造のアゾ染料と、界面活性剤を含む成分を媒体中に溶解または分散してなるインクジェット記録用インク原液。特定構造のアゾ染料は芳香族含有窒素複素環をカップリング成分とするアゾ染料であり、界面活性剤はベタイン型界面活性剤である。本願のインクジェット記録用インク原液は長期間保存後も溶液安定性に優れる。

【選択図】 なし

#### 【特許請求の範囲】

#### 【請求項1】

少なくとも下記一般式 (1) で表される染料と、界面活性剤を含む成分を媒体中に溶解または分散してなるインクジェット記録用インク原液。

# 一般式(1)

### 【化1】

$$A-N=N-N$$

$$G$$

$$B^{2}=B^{1}$$

$$N$$

$$R^{5}$$

一般式(1)において、Aは5員複素環基を表す。

 $B^1$ および $B^2$ は各々= $CR^1$ ー、ー $CR^2$ =を表すか、あるいはいずれか一方が窒素原子、他方が= $CR^1$ ーまたはー $CR^2$ =を表す。 $R^5$ および $R^6$ は各々独立に水素原子または置換基を表し、該置換基は脂肪族基、芳香族基、複素環基、アシル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、カルバモイル基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、またはスルファモイル基を表し、該各置換基の水素原子は置換されていても良い。

G、R <sup>1</sup> およびR <sup>2</sup> は各々独立して、水素原子または置換基を示し、該置換基は、ハロゲン原子、脂肪族基、芳香族基、複素環基、シアノ基、カルボキシル基、カルバモイル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アリールオキシ基、とドロキシ基、アルコキシ基、アリールオキシ基、複素環オキシ基、シリルオキシ基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、アルコキシカルボニルオキシ基、アリールオキシカルボニルオキシ基、アリールオキシカルボニルオキシ基、アリールオキシカルボニルアミノ基、アリールオキシカルボニルアミノ基、アルキルスルホニルアミノ基、アリールスルホニルアミノ基、アリールスルホニルアミノ基、アリールスルホニルアミノ基、アリールスルホニルエミノ基、アリールスルホニル基、アリールスルホニル基、アリールスルホニル基、アリールスルホニル基、アリールスルカイニル基、アリールスルカイニル基、アリールスルカイニル基、アリールスルカイニル基、アリールスルカイニル基、アリールスルカイニル表、アリールスルフィニル基、アリールスルフィニル基、複素環スルフィニル基、スルファモイル基、またはスルホ基を表し、該各置換基の水素原子は置換されていても良い。

R<sup>1</sup>とR<sup>5</sup>、あるいはR<sup>5</sup>とR<sup>6</sup>が結合して5~6員環を形成しても良い。

#### 【請求項2】

界面活性剤がベタイン型界面活性剤であることを特徴とする請求項1記載のインクジェット記録用インク原液。

#### 【請求項3】

ベタイン型界面活性剤が下記一般式 (A) で表される化合物であることを特徴とする請求項1または2記載のインクジェット記録用インク原液。

# 一般式(A)

【化2】

式中、 $E_1 \sim E_3$ はアルキル基、アリール基、ヘテロ環基を表し、それぞれが互いに連結して環状構造を形成してもよい。Lは2価の連結基を表す。 $E_1 \sim E_3$ もしくはL中の少なくとも1つに、炭素数8以上40以下の基を含有する。

#### 【発明の詳細な説明】

[0001]

10

20

30

### 【発明の属する技術分野】

本発明は、長期間保存後も溶液安定性に優れたインクジェット記録用インク原液に関する

# [0002]

# 【従来の技術】

近年、コンピューターの普及に伴い、インクジェットプリンターがオフィスだけでなく家庭で紙、フィルム、布等に印字するために広く利用されている。

インクジェット記録方法には、ビエゾ素子により圧力を加えて液滴を吐出させる方式、熱によりインク中に気泡を発生させて液滴を吐出させる方式、超音波を用いた方式、あるいは静電力により液滴を吸引吐出させる方式がある。これらのインクジェット記録用インク組成物としては、水性インク、油性インク、あるいは固体(溶融型)インクが用いられる。これらのインクのうち、製造、取り扱い性・臭気・安全性等の点から水性インクが主流となっている。

# [0003]

これらのインクジェット記録用インクに用いられる着色剤に対しては、溶剤に対する溶解性が高いこと、高濃度記録が可能であること、色相が良好であること、光、熱、空気、水や薬品に対する堅牢性に優れていること、受像材料に対して定着性が良く滲みにくいこと、インクとしての保存性に優れていること、毒性がないこと、純度が高いこと、さらには、安価に入手できることが要求されている。しかしながら、これらの要求を高いレベルで満たす着色剤を捜し求めることは、極めて難しい。既にインクジェット記録用として様々な染料や顔料が提案され、実際に使用されているが、未だに全ての要求を満足する着色剤は、発見されていないのが現状である。カラーインデックス(C. I.)番号が付与されているような、従来からよく知られている染料や顔料では、インクジェット記録用インクに要求される色相や堅牢性とを両立させることは難しい。

## [0004]

一般にインクを調液する際には、主たる溶媒である水に染料を溶解もしくは分散してインク原液とした後に、このインク原液を調液してインクを作製すると均一なインクが得られるが、インク原液を経時すると、インク中に不溶性の染料固形物が生成してしまい、インクの濾過時や吐出時につまりを起こしてしまうという問題があることがわかった。

#### [0005]

【発明が解決しようとする課題】

本発明が解決しようとする課題は、インク原液の作製から期間が経過しても、安定なインク原液を提供することである。

#### [0006]

【課題を解決するための手段】

本発明の課題は、下記1)~3)によって達成された。

1) 少なくとも下記一般式(1) で表される染料と、界面活性剤を含む成分を媒体中に溶解または分散してなるインクジェット記録用インク原液。

### 一般式(1)

## 【化3】

A-N=N-N G  $B^{2}=B^{1}$   $R^{5}$   $R^{6}$ 

一般式(1)において、Aは5員複素環基を表す。

 $B^1$  および $B^2$  は各々= $CR^1$ ー、ー $CR^2$ =を表すか、あるいはいずれか一方が窒素原子、他方が= $CR^1$ ーまたはー $CR^2$ =を表す。 $R^5$  および $R^6$  は各々独立に水素原子または置換基を表し、該置換基は脂肪族基、芳香族基、複素環基、アシル基、アルコキシカ

20

30

ルボニル基、アリールオキシカルボニル基、カルバモイル基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、またはスルファモイル基を表し、該各置換基の水素原子は置換されていても良い。

G、R <sup>1</sup> およびR <sup>2</sup> は各々独立して、水素原子または置換基を示し、該置換基は、ハロゲン原子、脂肪族基、芳香族基、複素環基、シアノ基、カルボキシル基、カルバモイル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アリールオキシ基、とドロキシ基、アルコキシ基、アリールオキシ基、複素環オキシ基、シリルオキシ基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、アルコキシカルボニルオキシ基、アリールオキシカルボニルオキシ基、アリールオキシカルボニルオキシ基、アリールオキシカルボニルアミノ基、アリールオキシカルボニルアミノ基、アルキルスルホニルアミノ基、アリールスルホニルアミノ基、アリールスルホニルアミノ基、アリールスルホニルアミノ基、アリールスルホニル基、アリールスルホニル基、アリールスルホニル基、アリールスルホニル基、アリールスルホニル基、アリールスルホニル基、アリールスルフィニル基、アリールスルフィニル基、複素環スルフィニル基、スルファモイル基、またはスルホ基を表し、該各置換基の水素原子は置換されていても良い。

R<sup>1</sup>とR<sup>5</sup>、あるいはR<sup>5</sup>とR<sup>6</sup>が結合して5~6員環を形成しても良い。

[0007]

- 2) 界面活性剤がベタイン型界面活性剤であることを特徴とする上記1) 記載のインクジェット記録用インク原液。
- 3) ベタイン型界面活性剤が下記一般式 (A) で表される化合物であることを特徴とする 上記1)または2)記載のインクジェット記録用インク原液。

一般式(A)

【化4】

式中、 $E_1 \sim E_3$ はアルキル基、アリール基、ヘテロ環基を表し、それぞれが互いに連結して環状構造を形成してもよい。Lは2価の連結基を表す。 $E_1 \sim E_3$ もしくはL中の少なくとも1つに、炭素数8以上40以下の基を含有する。

[0008]

【発明の実施の形態】

以下、本発明について詳細に説明する。

本発明に使用する染料は、芳香族含窒素 6 員複素環をカップリング成分と有するアゾ染料であり、一般式(1)で表される。

一般式(1)において、Aは5員複素環基を表す。

 $B^1$ および $B^2$ は各々= $CR^1$ -、- $CR^2$ =を表すか、あるいはいずれか一方が窒素原子、他方が= $CR^1$ -または- $CR^2$ =を表す。 $R^5$ および $R^6$ は各々独立に水素原子または置換基を表し、該置換基は脂肪族基、芳香族基、複素環基、アシル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、カルバモイル基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、またはスルファモイル基を表し、該各置換基の水素原子は置換されていても良い。

G、R<sup>1</sup>およびR<sup>2</sup>は各々独立して、水素原子または置換基を示し、該置換基は、ハロゲン原子、脂肪族基、芳香族基、複素環基、シアノ基、カルボキシル基、カルバモイル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、複素環オキシカルボニル基、アシル基、ヒドロキシ基、アルコキシ基、アリールオキシ基、複素環オキシ基、シリルオキシ基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、アルコキシカルボニルオキシ基、アリールオキシカルボニルオキシ基、アミノ基、アシルアミノ基、ウレイド基、スルファモイルアミノ基、アルコキシカルボニルアミノ基、アルキ

10

20

30

40

ルスルホニルアミノ基、アリールスルホニルアミノ基、複素環スルホニルアミノ基、ニトロ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、複素環チオ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、複素環スルホニル基、アルキルスルフィニル基、アリールスルフィニル基、複素環スルフィニル基、スルファモイル基、またはスルホ基を表し、該各置換基の水素原子は置換されていても良い。

R¹とR⁵、あるいはR⁵とR⁶が結合して5~6員環を形成しても良い。

[0009]

一般式(1)の染料について更に詳細に説明する。

一般式(1)

[0010]

【化5】

$$A-N=N-N$$

$$G$$

$$B^{2}=B^{1}$$

$$R^{5}$$

$$R^{6}$$

[0011]

一般式(I)において、Aは5員複素環基を表す。複素環のヘテロ原子の例には、N、O、およびSを挙げることができる。好ましくは含窒素5員複素環であり、複素環に脂肪族環、芳香族環または他の複素環が縮合していてもよい。Aの好ましい複素環の例には、ビラゾール環、イミダゾール環、チアゾール環、イソチアゾール環、チアジアゾール環、ベンゾチアゾール環、ベンゾオキサゾール環、ベンゾイソチアゾール環を挙げる事ができる。各複素環基は更に置換基を有していても良い。中でも下記一般式(a)から(f)で表されるピラゾール環、イミダゾール環、イソチアゾール環、チアジアゾール環、ベンゾチアゾール環が好ましい。

[0012]

【化6】

10

10

30

50

(c) 
$$N = \mathbb{R}^{12}$$
  $M = \mathbb{R}^{13}$   $\mathbb{R}^{13}$ 

(e) 
$$R^{14}$$
  $R^{15}$   $R^{16}$   $R^{18}$   $R^{19}$   $R^{20}$ 

## [0013]

上記一般式(a)から(f)において、 $R^7$ から $R^2$ 0は一般式(1)におけるG、 $R^1$ 、 $R^2$ と同じ置換基を表す。

一般式(a)から(f)のうち、好ましいのは一般式(a)、(b)で表されるピラゾール環、イソチアゾール環であり、最も好ましいのは一般式(a)で表されるピラゾール環である。

一般式(1)において、 $B^1$ および $B^2$ は各々= $CR^1$ -および $-CR^2$ =を表すか、あるいはいずれか一方が窒素原子、他方が= $CR^1$ -または $-CR^2$ =を表すが、各々= $CR^1$ -、 $-CR^2$ =を表すものがより好ましい。

R<sup>5</sup>およびR<sup>6</sup>は各々独立に水素原子または置換基を表し、該置換基は脂肪族基、芳香族基、複素環基、アシル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、カルバモイル基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、またはスルファモイル基を表し、該各置換基の水素原子は置換されていても良い。

R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>は好ましくは、水素原子、脂肪族基、芳香族基、複素環基、アシル基、アルキルまたはアリールスルホニル基を挙げる事ができる。さらに好ましくは水素原子、芳香族基、複素環基、アシル基、アルキルまたはアリールスルホニル基である。最も好ましくは、水素原子、アリール基、複素環基である。該各置換基の水素原子は置換されていても良い。ただし、R<sup>5</sup>およびR<sup>6</sup>が同時に水素原子であることはない。

### [0014]

G、R<sup>1</sup>およびR<sup>2</sup>は各々独立して、水素原子または置換基を示し、該置換基は、ハロゲン原子、脂肪族基、芳香族基、複素環基、シアノ基、カルボキシル基、カルバモイル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アシル基、ヒドロキシ基、アルコキシ基、アリールオキシ基、複素環オキシ基、シリルオキシ基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、アルコキシカルボニルオキシ基、アリールオキシカルボニルオキシ基、アリールオキシカルボニルオキシ基、アミノ基、アシルアミノ基、ウレイド基、スルファモイルアミノ基、アルコキシカルボニルアミノ基、アルキルスルホニルアミノ基、アリールスルホニルアミノ基、アリールスルホニルアミノ基、アリールスルホニルアミノ基、アリールスルホニルアミノ基、アリールスルホニルアミノ基、ニト

ロ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、複素環チオ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、複素環スルホニル基、アルキルスルフィニル基、アリールスルフィニル基、複素環スルフィニル基、スルフ・アモイ・ル基、またはスルホ基を表し、該各置換基の水素原子は置換されていても良い。

Gとしては水素原子、ハロゲン原子、脂肪族基、芳香族基、ヒドロキシ基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アシルオキシ基、複素環オキシ基、アミノ基、アシルアミノ基、ウレイド基、スルファモイルアミノ基、アルコキシカルボニルアミノ基、アリールオキシカルボニルアミノ基、アルキル及びアリールチオ基、または複素環チオ基が好ましく、更に好ましくは水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、ヒドロキシ基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アシルオキシ基、アミノ基またはアシルアミノ基であり、中でも水素原子、アミノ基(好ましくは、アニリノ基)、アシルアミノ基が最も好ましい。該各置換基の水素原子は置換されていても良い。

### [0015]

 $R^{-1}$ 、 $R^{-2}$ として好ましいものは、水素原子、アルキル基、ハロゲン原子、アルコキシカルボニル基、カルボキシル基、カルバモイル基、ヒドロキシ基、アルコキシ基、シアノ基を挙げる事ができる。該各置換基の水素原子は置換されていても良い。

R<sup>1</sup>とR<sup>5</sup>、あるいはR<sup>5</sup>とR<sup>6</sup>が結合して5~6員環を形成しても良い。

Aが置換基を有する場合、または $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ またはGの置換基が更に置換基を有する場合の置換基としては、上記G、 $R^1$ 、 $R^2$ で挙げた置換基を挙げる事ができる

本発明の染料が水溶性染料である場合には、A、R1、R2、R5、R6、G2 のいずれかの位置に置換基としてさらにイオン性親水性基を有することが好ましい。置換基としてのイオン性親水性基には、スルホ基、カルボキシル基、ホスホノ基および4級アンモニウム基等が含まれる。前記イオン性親水性基としては、カルボキシル基、ホスホノ基、およびスルホ基が好ましく、特にカルボキシル基、スルホ基が好ましい。カルボキシル基、ホスホノ基およびスルホ基は塩の状態であってもよく、塩を形成する対イオンの例には、アンモニウムイオン、アルカリ金属イオン(例、リチウムイオン、ナトリウムイオン、カリウムイオン)および有機カチオン(例、テトラメチルアンモニウムイオン、テトラメチルグアニジウムイオン、テトラメチルホスホニウム)が含まれる。

#### [0016]

本明細書において使用される用語(置換基)について説明する。これら用語は一般式 (1) 及び後述の一般式 (1a) における異なる符号間であっても共通である。

#### [0017]

ハロゲン原子としては、フッ素原子、塩素原子および臭素原子が挙げられる。

#### [0018]

脂肪族基はアルキル基、置換アルキル基、アルケニル基、置換アルケニル基、アルキニル基、置換アルキニル基、アラルキル基および置換アラルキル基を意味する。本明細書で、「置換アルキル基」等に用いる「置換」とは、「アルキル基」等に存在する水素原子が上記G、R  $^{1}$  、R  $^{2}$  で挙げた置換基等で置換されていることを示す。

脂肪族基は分岐を有していてもよく、また環を形成していてもよい。脂肪族基の炭素原子数は $1\sim20$ であることが好ましく、 $1\sim16$ であることがさらに好ましい。アラルキル基および置換アラルキル基のアリール部分はフェニル基またはナフチル基であることが好ましく、フェニル基が特に好ましい。脂肪族基の例には、メチル基、エチル基、ブチル基、イソプロビル基、t-ブチル基、ヒドロキシエチル基、メトキシエチル基、シアノエチル基、トリフルオロメチル基、3-スルホプロビル基、4-スルホブチル基、シクロヘキシル基、ベンジル基、2-フェネチル基、ビニル基、およびアリル基を挙げることができる。

#### [0019]

芳香族基はアリール基および置換アリール基を意味する。アリール基は、フェニル基またはナフチル基であることが好ましく、フェニル基が特に好ましい。芳香族基の炭素原子数

10

20

30

は $6\sim20$ であることが好ましく、6から16がさらに好ましい。

芳香族基の例には、フェニル基、pートリル基、pーメトキシフェニル基、oークロロフェニル基およびmー(3-スルホプロビルアミノ)フェニル基が含まれる。

## [0020]

複素環基には、置換複素環基が含まれる。複素環基は、複素環に脂肪族環、芳香族環または他の複素環が縮合していてもよい。前記複素環基としては、5 員または6 員環の複素環基が好ましい。前記置換基の例には、脂肪族基、ハロゲン原子、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、アシル基、アシルアミノ基、スルファモイル基、カルバモイル基、イオン性親水性基などが含まれる。前記複素環基の例には、2 ービリジル基、2 ーチエニル基、2 ーチアゾリル基、2 ーベンゾチアゾリル基、2 ーベンゾオキサゾリル基および2 ーフリル基が含まれる。

# [0021]

カルバモイル基には、置換カルバモイル基が含まれる。前記置換基の例には、アルキル基 が含まれる。前記カルバモイル基の例には、メチルカルバモイル基およびジメチルカルバ モイル基が含まれる。

### [0022]

アルコキシカルボニル基には、置換アルコキシカルボニル基が含まれる。前記アルコキシカルボニル基としては、炭素原子数が2~20のアルコキシカルボニル基が好ましい。前記置換基の例には、イオン性親水性基が含まれる。前記アルコキシカルボニル基の例には、メトキシカルボニル基およびエトキシカルボニル基が含まれる。

#### [0023]

アリールオキシカルボニル基には、置換アリールオキシカルボニル基が含まれる。前記アリールオキシカルボニル基としては、炭素原子数が7~20のアリールオキシカルボニル基が好ましい。前記置換基の例には、イオン性親水性基が含まれる。前記アリールオキシカルボニル基の例には、フェノキシカルボニル基が含まれる。

#### [0024]

複素環オキシカルボニル基には、置換複素環オキシカルボニル基が含まれる。複素環としては、前記複素環基で記載の複素環が挙げられる。前記複素環オキシカルボニル基としては、炭素原子数が2~20の複素環オキシカルボニル基が好ましい。前記置換基の例には、イオン性親水性基が含まれる。前記複素環オキシカルボニル基の例には、2-ビリジルオキシカルボニル基が含まれる。

アシル基には、置換アシル基が含まれる。前記アシル基としては、炭素原子数が1~20のアシル基が好ましい。前記置換基の例には、イオン性親水性基が含まれる。前記アシル基の例には、アセチル基およびベンゾイル基が含まれる。

#### [0025]

アルコキシ基には、置換アルコキシ基が含まれる。前記アルコキシ基としては、炭素原子数が1~20のアルコキシ基が好ましい。前記置換基の例には、アルコキシ基、ヒドロキシル基、およびイオン性親水性基が含まれる。前記アルコキシ基の例には、メトキシ基、エトキシ基、イソプロポキシ基、メトキシエトキシ基、ヒドロキシエトキシ基および3-カルボキシプロポキシ基が含まれる。

#### [0026]

アリールオキシ基には、置換アリールオキシ基が含まれる。前記アリールオキシ基としては、炭素原子数が6~20のアリールオキシ基が好ましい。前記置換基の例には、アルコキシ基、およびイオン性親水性基が含まれる。前記アリールオキシ基の例には、フェノキシ基、p-メトキシフェノキシ基およびo-メトキシフェノキシ基が含まれる。

### [0027]

複素環オキシ基には、置換複素環オキシ基が含まれる。複素環としては、前記複素環基で記載の複素環が挙げられる。前記複素環オキシ基としては、炭素原子数が2~20の複素環オキシ基が好ましい。前記置換基の例には、アルキル基、アルコキシ基、およびイオン性親水性基が含まれる。前記複素環オキシ基の例には、3-ビリジルオキシ基、3-チェ

20

30

ニルオキシ基が含まれる。

## [0028]

シリルオキシ基としては、炭素原子数が  $1 \sim 20$  の脂肪族基、芳香族基が置換したシリルオキシ基が好ましい。前記シリルオキシ基の例には、トリメチルシリルオキシ、ジフェニルメチルシリルオキシが含まれる。

#### [0029]

アシルオキシ基には、置換アシルオキシ基が含まれる。前記アシルオキシ基としては、炭素原子数 $1\sim20$ のアシルオキシ基が好ましい。前記置換基の例には、イオン性親水性基が含まれる。前記アシルオキシ基の例には、アセトキシ基およびベンゾイルオキシ基が含まれる。

### [0030]

カルバモイルオキシ基には、置換カルバモイルオキシ基が含まれる。前記置換基の例には、アルキル基が含まれる。前記カルバモイルオキシ基の例には、N-メチルカルバモイルオキシ基が含まれる。

#### [0031]

アルコキシカルボニルオキシ基には、置換アルコキシカルボニルオキシ基が含まれる。前記アルコキシカルボニルオキシ基としては、炭素原子数が2~20のアルコキシカルボニルオキシ基が好ましい。前記アルコキシカルボニルオキシ基の例には、メトキシカルボニルオキシ基、イソプロポキシカルボニルオキシ基が含まれる。

#### [0032]

アリールオキシカルボニルオキシ基には、置換アリールオキシカルボニルオキシ基が含まれる。前記アリールオキシカルボニルオキシ基としては、炭素原子数が7~20のアリールオキシカルボニルオキシ基が好ましい。前記アリールオキシカルボニルオキシ基の例には、フェノキシカルボニルオキシ基が含まれる。

#### [0033]

アミノ基には、置換アミノ基が含まれる。該置換基としてはアルキル基、アリール基または複素環基が含まれ、アルキル基、アリール基および複素環基はさらに置換基を有していてもよい。アルキルアミノ基には、置換アルキルアミノ基が含まれる。アルキルアミノ基としては、炭素原子数1~20のアルキルアミノ基が好ましい。前記置換基の例には、イオン性親水性基が含まれる。前記アルキルアミノ基の例には、メチルアミノ基およびジェチルアミノ基が含まれる。

アリールアミノ基には、置換アリールアミノ基が含まれる。前記アリールアミノ基としては、炭素原子数が6~20のアリールアミノ基が好ましい。前記置換基の例としては、ハロゲン原子、およびイオン性親水性基が含まれる。前記アリールアミノ基の例としては、フェニルアミノ基および2-クロロフェニルアミノ基が含まれる。

複素環アミノ基には、置換複素環アミノ基が含まれる。複素環としては、前記複素環基で記載の複素環が挙げられる。前記複素環アミノ基としては、炭素数 2 ~ 2 0 個の複素環アミノ基が好ましい。前記置換基の例としては、アルキル基、ハロゲン原子、およびイオン性親水性基が含まれる。

## [0034]

アシルアミノ基には、置換アシルアミノ基が含まれる。前記アシルアミノ基としては、炭素原子数が2~20のアシルアミノ基が好ましい。前記置換基の例には、イオン性親水性基が含まれる。前記アシルアミノ基の例には、アセチルアミノ基、プロピオニルアミノ基、ベンゾイルアミノ基、N-フェニルアセチルアミノおよび3,5-ジスルホベンゾイルアミノ基が含まれる。

### [0035]

ウレイド基には、置換ウレイド基が含まれる。前記ウレイド基としては、炭素原子数が1~20のウレイド基が好ましい。前記置換基の例には、アルキル基およびアリール基が含まれる。前記ウレイド基の例には、3-メチルウレイド基、3,3-ジメチルウレイド基および3-フェニルウレイド基が含まれる。

10

20

30

## [0036]

スルファモイルアミノ基には、置換スルファモイルアミノ基が含まれる。前記置換基の例には、アルキル基が含まれる。前記スルファモイルアミノ基の例には、N,Nージプロビルスルファモイルアミノ基が含まれる。

## [0037]

アルコキシカルボニルアミノ基には、置換アルコキシカルボニルアミノ基が含まれる。前 記アルコキシカルボニルアミノ基としては、炭素原子数が2~20のアルコキシカルボニ ルアミノ基が好ましい。前記置換基の例には、イオン性親水性基が含まれる。前記アルコ キシカルボニルアミノ基の例には、エトキシカルボニルアミノ基が含まれる。

#### [0038]

アリールオキシカルボニルアミノ基には、置換アリールオキシカルボニルアミノ基が含まれる。前記アリールオキシカルボニルアミノ基としては、炭素原子数が7~20のアリールオキシカルボニルアミノ基が好ましい。前記置換基の例には、イオン性親水性基が含まれる。前記アリールオキシカルボニルアミノ基の例には、フェノキシカルボニルアミノ基が含まれる。

#### [0039]

アルキルスルホニルアミノ基及びアリールスルホニルアミノ基には、置換アルキルスルホニルアミノ基及び置換アリールスルホニルアミノ基が含まれる。前記アルキルスルホニルアミノ基及びアリールスルホニルアミノ基としては、炭素原子数が1~20のアルキルスルホニルアミノ基及びアリールスルホニルアミノ基が好ましい。前記置換基の例には、イオン性親水性基が含まれる。前記アルキルスルホニルアミノ基及びアリールスルホニルアミノ基、フェニルーメチルスルホニルアミノ基、フェニルスルホニルアミノ基、および3ーカルボキシフェニルスルホニルアミノ基が含まれる。

## [0040]

複素環スルホニルアミノ基には、置換複素環スルホニルアミノ基が含まれる。複素環としては、前記複素環基で記載の複素環が挙げられる。前記複素環スルホニルアミノ基としては、炭素原子数が1~12の複素環スルホニルアミノ基が好ましい。前記置換基の例には、イオン性親水性基が含まれる。前記複素環スルホニルアミノ基の例には、2-チエニルスルホニルアミノ基、3-ビリジルスルホニルアミノ基が含まれる。

#### [0041]

アルキルチオ基、アリールチオ基及び複素環チオ基には、置換アルキルチオ基、置換アリールチオ基及び置換複素環チオ基が含まれる。複素環としては、前記複素環基で記載の複素環が挙げられる。前記アルキルチオ基、アリールチオ基及び複素環チオ基としては、炭素原子数が1から20のものが好ましい。前記置換基の例には、イオン性親水性基が含まれる。前記アルキルチオ基、アリールチオ基及び複素環チオ基の例には、メチルチオ基、フェニルチオ基、2-ビリジルチオ基が含まれる。

#### [0042]

アルキルスルホニル基およびアリールスルホニル基には、置換アルキルスルホニル基および置換アリールスルホニル基が含まれる。アルキルスルホニル基およびアリールスルホニル基の例としては、それぞれメチルスルホニル基およびフェニルスルホニル基をあげる事ができる。

#### [0043]

複素環スルホニル基には、置換複素環スルホニル基が含まれる。複素環としては、前記複素環基で記載の複素環が挙げられる。前記複素環スルホニル基としては、炭素原子数が1~20の複素環スルホニル基が好ましい。前記置換基の例には、イオン性親水性基が含まれる。前記複素環スルホニル基の例には、2-チェニルスルホニル基、3-ビリジルスルホニル基が含まれる。

アルキルスルフィニル基およびアリールスルフィニル基には、置換アルキルスルフィニル 基および置換アリールスルフィニル基が含まれる。アルキルスルフィニル基およびアリー 10

20

30

30

50

ルスルフィニル基の例としては、それぞれメチルスルフィニル基およびフェニルスルフィニル基をあげる事ができる。

## [0044]

複素環スルフィニル基には、置換複素環スルフィニル基が含まれる。複素環としては、前記複素環基で記載の複素環が挙げられる。前記複素環スルフィニル基としては、炭素原子数が1~20の複素環スルフィニル基が好ましい。前記置換基の例には、イオン性親水性基が含まれる。前記複素環スルフィニル基の例には、4-ビリジルスルフィニル基が含まれる。

## [0045]

スルファモイル基には、置換スルファモイル基が含まれる。前記置換基の例には、アルキル基が含まれる。前記スルファモイル基の例には、ジメチルスルファモイル基およびジー(2-ヒドロキシエチル)スルファモイル基が含まれる。

## [0046]

本発明において、特に好ましい構造は、下記一般式 (1 a) で表されるものである。 一般式 (1 a)

[0047]

【化7】

$$Z^{2} \qquad Z^{1} \qquad R^{2} \qquad R^{5}$$

$$N \qquad N = N \qquad R^{5} \qquad R^{6}$$

$$Q \qquad R^{4} - N \qquad R^{3}$$

# [0048]

式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>5</sup>およびR<sup>6</sup>は一般式(1)と同義である。

R<sup>3</sup>およびR<sup>4</sup>は各々独立に水素原子または置換基を表し、該置換基は脂肪族基、芳香族基、複素環基、アシル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、カルバモイル基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、またはスルファモイル基を表す。中でも水素原子、芳香族基、複素環基、アシル基、アルキルスルホニル基もしくはアリールスルホニル基が好ましく、水素原子、芳香族基、複素環基が特に好ましい。

#### [0049]

 $Z^1$ はハメットの置換基定数  $\sigma$  P値が 0.20以上の電子吸引性基を表す。  $Z^1$ は  $\sigma$  P値が 0.30以上の電子吸引性基であるのが好ましく、 0.45以上の電子吸引性基が更に好ましく、 0.60以上の電子吸引性基が特に好ましいが、 1.0を超えないことが望ましい。好ましい具体的な置換基については後述する電子吸引性置換基を挙げることができるが、中でも、炭素数  $2\sim20$ のアシル基、炭素数  $2\sim20$ のアルキルオキシカルボニル基、二トロ基、シアノ基、炭素数  $1\sim20$ のアルキルスルホニル基、炭素数  $6\sim20$ のアリールスルホニル基、炭素数  $1\sim20$ のカルバモイル基及び炭素数  $1\sim20$ のアルキルスルホニル基が好ましい。特に好ましいものは、シアノ基、炭素数  $1\sim20$ のアルキルスルホニル基、炭素数  $6\sim20$ のアリールスルホニル基であり、最も好ましいものはシアノ基である。

 $Z^2$ は水素原子または置換基を表し、該置換基は脂肪族基、芳香族基もしくは複素環基を表す。  $Z^2$ は好ましくは脂肪族基であり、更に好ましくは炭素数  $1\sim6$  のアルキル基である。

Qは水素原子または置換基を表し、該置換基は脂肪族基、芳香族基もしくは複素環基を表す。中でもQは $5\sim8$ 員環を形成するのに必要な非金属原子群からなる基が好ましい。前記 $5\sim8$ 員環は置換されていてもよいし、飽和環であっても不飽和結合を有していてもよ

い。その中でも特に芳香族基、複素環基が好ましい。好ましい非金属原子としては、窒素原子、酸素原子、イオウ原子または炭素原子が挙げられる。そのような環構造の具体例としては、例えばベンゼン環、シクロベンタン環、シクロヘキサン環、シクロヘプタン環、シクロオクタン環、シクロヘキセン環、ピリジン環、ピリミジン環、ピラジン環、ピリダジン環、トリアジン環、イミダゾール環、ベンゾイミダゾール環、オキサゾール環、ベンゾオキサゾール環、チアゾール環、ベンゾチアゾール環、オキサン環、スルホラン環およびチアン環等が挙げられる。

### [0050]

一般式( $1\,a$ )で説明した各置換基の水素原子は置換されていても良い。該置換基としては、一般式(1)で説明した置換基、G、R  $^1$  、R  $^2$  で例示した基やイオン性親水性基が挙げられる。

ここで、本明細書中で用いられるハメットの置換基定数  $\sigma$  p値について説明する。ハメット則はベンゼン誘導体の反応または平衡に及ぼす置換基の影響を定量的に論ずるために1935年にL. P. Hammettにより提唱された経験則であるが、これは今日広く妥当性が認められている。ハメット則に求められた置換基定数には  $\sigma$  p値と  $\sigma$  m値があり、これらの値は多くの一般的な成書に見出すことができるが、例えば、J. A. Dean編、「Lange's Handbook of Chemistry」第12版、1979年(Mc Graw-Hill)や「化学の領域」増刊、122号、96~103頁、1979年(南光堂)に詳しい。尚、本発明において各置換基をハメットの置換基定数の向により限定したり、説明したりするが、これは上記の成書で見出せる、文献既知の値がある置換基にのみ限定されるという意味ではなく、その値が文献未知であってもハメット則に基づいて測定した場合にその範囲内に包まれるであろう置換基をも含むことはいうまでもない。また、本発明の一般式(1a)の中には、ベンゼン誘導体ではない物も含まれるが、置換基の電子効果を示す尺度として、置換位置に関係なく $\sigma$  p値を使用する。本発明において、 $\sigma$  p値をこのような意味で使用する。

#### [0051]

ハメット置換基定数 $\sigma$ p値が0.60以上の電子吸引性基としては、シアノ基、ニトロ基、アルキルスルホニル基 (例えばメチルスルホニル基、アリールスルホニル基 (例えばフェニルスルホニル基) を例として挙げることができる。

ハメット $\sigma$ p値が0.45以上の電子吸引性基としては、上記に加えアシル基(例えばアセチル基)、アルコキシカルボニル基(例えばドデシルオキシカルボニル基)、アリールオキシカルボニル基(例えば、m-クロロフェノキシカルボニル)、アルキルスルフィニル基(例えば、n-プロビルスルフィニル)、アリールスルフィニル基(例えばフェニルスルフィニル)、スルファモイル基(例えば、N-エチルスルファモイル、N, N-ジメチルスルファモイル)、ハロゲン化アルキル基(例えば、トリフロロメチル)を挙げることができる。

ハメット置換基定数  $\sigma$  p 値が 0 . 3 0 以上の電子吸引性基としては、上記に加え、アシルオキシ基(例えば、アセトキシ)、カルバモイル基(例えば、Nーエチルカルバモイル、N, Nージブチルカルバモイル)、ハロゲン化アルコキシ基(例えば、トリフロロメチルオキシ)、ハロゲン化アリールオキシ基(例えば、ペンタフロロフェニルオキシ)、スルホニルオキシ基(例えばメチルスルホニルオキシ基)、ハロゲン化アルキルチオ基(例えば、ジフロロメチルチオ)、 2 つ以上の  $\sigma$  p 値が 0 . 1 5 以上の電子吸引性基で置換されたアリール基(例えば、2 , 4 - ジニトロフェニル、ペンタクロロフェニル)、およびヘテロ環(例えば、2 - ベンゾオキサゾリル、2 - ベンゾチアゾリル、1 - フェニルー2 - ベンゾイミダゾリル)を挙げることができる。

 $\sigma$  p 値が 0 . 2 0 以上の電子吸引性基の具体例としては、上記に加え、ハロゲン原子などが挙げられる。

### [0052]

前記一般式(1)で表されるアゾ染料として特に好ましい置換基の組み合わせは、 $R^5$ および $R^6$ として好ましくは、水素原子、アルキル基、アリール基、複素環基、スルホニル

10

20

30

基、アシル基であり、さらに好ましくは水素原子、アリール基、複素環基、スルホニル基であり、最も好ましくは、水素原子、アリール基、複素環基である。ただし、R  $^5$  および R  $^6$  が共に水素原子であることは無い。

Gとして好ましくは、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、ヒドロキシル基、アミノ基、アシルアミノ基であり、さらに好ましくは水素原子、ハロゲン原子、アミノ基、アシルアミノ基である。

Aのうち、好ましくはビラゾール環、イミダゾール環、イソチアゾール環、チアジアゾール環、ベンゾチアゾール環であり、さらにはビラゾール環、イソチアゾール環であり、最も好ましくはビラゾール環である。

 $B^1$ および $B^2$ がそれぞれ= $CR^1$ -、- $CR^2$ =であり、 $R^1$ 、 $R^2$ は各々好ましくは水素原子、アルキル基、ハロゲン原子、シアノ基、カルバモイル基、カルボキシル基、ヒドロキシル基、アルコキシ基、アルコキシカルボニル基であり、さらに好ましくは水素原子、アルキル基、カルボキシル基、シアノ基、カルバモイル基である。

### [0053]

尚、前記一般式(1)で表される化合物の好ましい置換基の組み合わせについては、種々の置換基の少なくとも1つが前記の好ましい基である化合物が好ましく、より多くの種々の置換基が前記好ましい基である化合物がより好ましく、全ての置換基が前記好ましい基である化合物が最も好ましい。

## [0054]

前記一般式(1)で表されるアゾ染料の具体例を以下に示すが、本発明に用いられるアゾ 染料は、下記の例に限定されるものではない。

[0055]

【表1】

$$\begin{array}{c|c}
 & CN \\
 & H_3C \\
 & CN \\
 & N \\$$

染料	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	. 10
a-1	$ ^{s}$ $\bigcirc$	-C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	-C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	
a−2	S N CI	—C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	$CH_3$ $CH_3$ $CH_3$	. 20
a−3	→ S → CI	$CH_3$ $CH_3$	-C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	
a-4	→ S T	OC <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	-C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	. 30
a-5	NO <sub>2</sub>	СН3	CH <sub>3</sub>	

【0056】 【表2】

【0057】 【表3】

染料	R	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	. 10
a-11	+	S SO <sub>2</sub> Na	———сн <sub>в</sub>	{SO₃Na	
a-12	~>	→S COOH	– <b>€</b> So₃K	COOH	
a-13	CI	SO <sub>3</sub> K (4,5-mix)	——So₃K	COOH	20
a-14	+	SO <sub>3</sub> Na	CH <sub>3</sub> SO <sub>3</sub> Na CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> SO <sub>3</sub> Na CH <sub>3</sub>	
a−15	+	-\sum_so₃k	CH <sub>3</sub> SO <sub>3</sub> K CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> SO <sub>3</sub> K CH <sub>3</sub>	30
a−16	+	S CI	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CC <sub>2</sub> H	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub>   02 CH <sub>3</sub> N(CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> H) <sub>2</sub>	
a-17	+	S SO <sub>3</sub> Na	CH <sub>3</sub> SO <sub>3</sub> Na CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> SO <sub>3</sub> Na CH <sub>3</sub>	40

【0058】 【表4】

染料	R,	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	. 10	0
a-18	→ <sub>N</sub>	→ <sub>N</sub> S	СН	CH <sub>3</sub>	•	
a-19	-S CI	−SO₂CH₃	СНЗ	-СН3	20	0
<u>,</u> a−20	$-\stackrel{s}{\sim}$	-COCH <sub>3</sub>	C <sub>8</sub> H <sub>17</sub> (t)	C <sub>8</sub> H <sub>17</sub> (t)		
a−21	~STO	−SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	C <sub>8</sub> H <sub>17</sub> (t)		
a−22	-\$	н	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	30	0
a-23	$\stackrel{s}{\longrightarrow}$	н	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>		
a-24	$\prec_{N}^{S}$	н	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>		
a-25	~~~	$\rightarrow$	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	40	)

【0059】 【表5】

	<b>8</b>	₹ <del>*</del> * * * * * * * * * * * * * * * * * *	\$ \$ \$ \$ \$ \$ \$ \$ \$ \$ \$ \$ \$ \$ \$ \$ \$ \$ \$	H <sub>2</sub> C H <sub>3</sub> C	OC 12H25	C <sub>6</sub> H <sub>1</sub> , C <sub>6</sub> H <sub>1</sub> (t)	\$ <b>♦</b>		10
CN H <sub>3</sub> C N <sub>2</sub> N=N N=N N <sub>3</sub> N N=N N <sub>3</sub> N N=N N <sub>3</sub> N N=N N <sub>3</sub> N N <sub>3</sub> N N=N N <sub>3</sub> N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	R <sub>2</sub>	SONH (CHE); OF N	SONH (CH2) TOON	NCCH-O	S N N N N N N N N N N N N N N N N N N N		SO <sub>2</sub> NHCH <sub>2</sub> CH <sub>5</sub>	,	20
Χz		<b>!</b>		l	•	ı	- CH2		30
	张 R	a-26 ~S	a-27 - S SO2NH COH2-	a-28 ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~	a-29 ~ S	a-30 NO2	a-31 CONHCH		40

【0060】 【表6】

ţ	R.	## ## ## ## ## ## ## ## ## ## ## ## ##	£ \$ \$	#	₹ <b>\</b> \$	·	10
CN H <sub>3</sub> C N=N N=N N <sub>3</sub>	R,	Y <sup>c</sup> os Y	HOOD HINGOS NH	SO <sub>2</sub> NH (5,6-mix) COOK	COOH (5,6-mix)		20
z ¯	œ	•	HOOS HOOS	-SO <sub>2</sub> NH (5,6-m1x) COOK	- SO <sub>3</sub> Na 6-mi x)		30
	茶袋	a-32 SoyK	a-33	8-34 SO <sub>2</sub> NH-N (5,6-mtx)	a-35 S S S S S S S S S S S S S S S S S S S	·	40

【0061】 【表7】

	ď		F Sox Sox		CH2 CH2 CH2 CH3 NICH2COOH)2	Ch, Ch, Ch, So, K	
a. 8	ď		* 5 + 5 + 5	os de la constant de	CH3 CH2COOH)2	CH <sub>3</sub> SO <sub>3</sub> K	10
N H H H H H H H H H H H H H H H H H H H	R	S SO <sub>3</sub> Na		Tros N	S SO <sub>3</sub> Na	Y <sup>c</sup> os X	20
	Ŗ	SO <sub>3</sub> NB	NOCO HINGOS	п°os	SOSNA		30
	禁禁	9-36	8-37 N	9-38 8-38	8-39 N	8-40 S	40

【0062】 【表8】

	ď	ŧ₽	, H000	. +	80 <b>,</b> CH3	C <sub>a</sub> H <sub>1,7</sub>	i S	
	ď	% P P P P P P P P P P P P P P P P P P P	C <sub>6</sub> H <sub>17</sub> (t)	₹ <b>†</b>	₹ <b>\</b> 8	,	; † †	. 10
	ď	SO <sub>2</sub> CH,		o √z √z	S S S S S	₩ 0=0		
S N	r r	CONH2	<b>I</b>	I	I	CONH	I	20
R <sub>2</sub> R <sub>2</sub> R <sub>3</sub> R <sub>4</sub>	ፚ	Ŧ	COOEt	CONH	I	I	ъ́в	
E Z	డ్	Z Z	Z Z Z	POHO N N N N N N N N N N N N N N N N N N	5 - 5 p	, S		30
	R <sub>2</sub>	O	Ą	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Ö	ģ	S	
	Ŗ.	\$ P	+		a-44 — CN	-	+	40
	蘇緣	a-41	a-42	a-43	a-44		a-46	

【0063】 【表9】

	ď	C <sub>0</sub> H <sub>17</sub>	₹. ₹ <b>\</b>		4 4 4 4 6 4 6 4 6 6 4 6 6 6 6 6 6 6 6 6	an <sub>E</sub> OS-		
E E	ď	C <sub>0</sub> H <sub>17</sub>	₹ <b>†</b>	C <sub>6</sub> H <sub>17</sub>	Solution of the solution of th	Weos-		10
<sup>L</sup> <sup>N</sup> × × ×	2 2	Ξ	I	I	I	I		
S N S N S N S N S N S N S N S N S N S N	R	N	S	CONH2	I	CO		20
	R <sub>2</sub>	гн	ť	Ř	<del>ل</del> اً	<b>x</b>		
	R,	ĥЭ	ъ́ Б	ភូ	ห็	CH,		30
	紫草	<u> </u>	6-2	р-3	ф-ф	p5	·	

	œ	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> N <sub>2</sub> .	C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	aveos —	·	10
H-N-R <sub>2</sub>	R, R,	CH <sub>0</sub> CH <sub>0</sub> CH <sub>0</sub> CO <sub>2</sub> N <sub>2</sub>	g de	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> SO <sub>3</sub> Na		. 20
NO Z Z	R <sub>3</sub>	T HO	L L	·		30
	染料 R <sub>1</sub>	р- <b>6</b> ОН <sub>3</sub>	b-7 СН <sub>3</sub>	b-8 CH3		40

【0065】 【表11】

	R, R,	G <sub>8</sub> H <sub>17</sub> (t) C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	yeos- yeos-	xcos-X	Ch. Co.H.7	Charles Chritis	10
H-N-R-N-R-N-R-N-R-N-R-N-R-N-R-N-R-N-R-N-	ď	<b>T</b> .	I	Y <sup>c</sup> os N	NOS	S NHSO <sub>2</sub> OC <sub>6</sub> H <sub>17</sub> (n)	20
E Z SO	œ	N	CONH2	I	I	Ι	30
	R <sub>2</sub>	ห็	I	£	СĤ	I	
	R.	- SCH,	<b>P</b>	N <sub>s</sub> O <sub>s</sub> √s−	ъ Н П	$\Diamond$	40
	张	Ī	c-2	5	4-2	, R	

【0066】 【表12】

	దో	Agos - Sagar	Š	S S S S S S S S	Ç.H.Ş.	₽ ₽	
	Ŗ	Y°OS-√ OH°S	J	* 5 5 5 5	C.H.7	- 0C4H <sub>8</sub> (n)	10
N=N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N	ב מֿ	I	I		Hos S	<u></u>	20
-Z	ጺ	N	N	x	CONH <sub>2</sub>	I.	30
	œ	сн°	r O	I	ř O	CH³	
	Ŗ.	W W	e W	We We	£	Ph.	40
·	茶	£	<del>д-</del> 5	မှ	4-р	g- <del>p</del>	

【0067】 【表13】

# [0068]

本発明のインクジェット記録用インク原液(以下、インク原液ともいう)は、少なくとも前記一般式(1)で表される染料と、界面活性剤を含む成分を媒体中に溶解または分散してなる。該染料及び界面活性剤は、各々少なくとも1種が用いられる。上記インク原液において、該染料と界面活性剤を含む成分とは、染料と界面活性剤のみであってもよいし、

それら以外の成分、例えば、後述される各種成分からなるものでもよい。

インク原液とは、最終製品のインクジェット記録用インクより高い染料濃度であることを意味し、インク原液の媒体中の染料濃度として好ましくは $1\sim5$ 0質量%、更に好ましくは $5\sim4$ 0質量%、特に好ましくは $15\sim4$ 0質量%である。インク原液の染料以外の成分濃度は、最終製品に比べて高濃度であってもよいし、低濃度であってもよく、適宜選択される。

上記媒体とは、成分を溶解または分散する機能を有する溶媒であって、染料が水溶性である場合には、水を意味し、染料が油溶性である場合には、有機溶媒または有機溶媒及び水を意味する。油溶性染料の有機溶媒溶液は、調液工程で水性媒体中に乳化分散されることが好ましい。上記油溶性染料の媒体が有機溶媒及び水の場合には、染料は、高濃度に乳化分散されることが好ましく、調液工程で水のみ乃至染料以外の成分と共に水で調液されることが好ましい。

調液工程とは、上記のようにして得られたインク原液を所望のインク組成を有した最終製品に調液する工程であり、最終製品と同じインク組成とする工程である。従って、この工程にはインク原液を水で希釈する工程が少なくとも含まれる。当該水には、必要な濃度の各種成分が含まれていてもよいし、当該成分を別途インク原液に添加するようにしてもよいし、それら両者を組みあわせてもよい。

本発明により調液されたインクは、染料濃度が高濃度でかつ界面活性剤を含むインク原液を用いて製造されたために通常の方法で製造されたインクよりも染料の溶解性が向上し、 ひいては吐出安定性が向上する。

[0069]

インク原液を作製する際には、濾過により固形分であるゴミを除く工程を加えることが好ましい。この作業には濾過フィルターを使用するが、このときの濾過フィルターとは、有効径が1μm以下、好ましくは0.3μm以下のフィルターを用いる。フィルターの材質としては種々のものが使用できるが、特に水溶性染料のインクの場合には、水系の溶媒用に作製されたフィルターを用いるのが好ましい。中でも特にゴミの出にくい、ポリマー材料で作製されたジャケット型のフィルターを用いるのが好ましい。濾過法としては送液によりジャケットを通過させてもよいし、加圧濾過、減圧濾過のいずれの方法も利用可能である。

[0070]

本発明では、インク原液に界面活性剤を含有するという特徴を有する。

界面活性剤は、インクの液物性を調整することで、インクの吐出安定性を向上させ、画像 の耐水性の向上や印字したインクの滲みの防止などに優れた効果を持たせることができる

界面活性剤としては、例えばドデシル硫酸ナトリウム、ドデシルオキシスルホン酸ナトリウム、アルキルベンゼンスルホン酸ナトリウム等のアニオン性界面活性剤、セチルビリジニウムクロライド、トリメチルセチルアンモニウムクロライド、テトラブチルアンモニウムクロライド等のカチオン性界面活性剤や、ポリオキシエチレンノニルフェニルエーテル、ポリオキシエチレンナフチルエーテル等のノニオン性界面活性剤などが挙げられる。

中でも特に、ベタイン型の界面活性剤が好ましい。ただしベタイン型界面活性剤の中でも 、前掲の一般式で表される化合物を本発明では好ましく用いる。

式中、E<sub>1</sub>~E<sub>3</sub>はアルキル基(好ましくは炭素数1ないし20の基である。例えばメチル基、エチル基、プロビル基、ブチル基、ヘキシル基、オクチル基、ドデシル基、セチル基、ステアリル基、オレイル基など)、アリール基(好ましくは炭素数6ないし20の基である。例えばフェニル基、トリル基、キシリル基、ナフチル基、クミル基、ドデシルフェニル基など)、ヘテロ環基(好ましくは炭素数2ないし20の基である。例えばビリジル基、キノリル基など)を表し、それぞれが互いに連結して環状構造を形成してもよい。この中で特に好ましいのはアルキル基である。

Lは2価の連結基を表す。この例としては、アルキレン基、アリーレン基を基本的な構成

10

20

30

40

単位として含む2価の連結基が好ましい。連結主鎖部に酸素原子、硫黄原子、窒素原子などのヘテロ原子を含有してもよい。

E<sub>1</sub>~E<sub>3</sub>もしくはLには種々の置換基が置換可能である。例えばアルキル基 (好ましく は炭素数1~20、より好ましくは炭素数1~12、特に好ましくは炭素数1~8であり 、例えばメチル、エチル、iso-プロピル、tert-ブチル、n-オクチル、n-デ シル、n-ヘキサデシル、シクロプロピル、シクロペンチル、シクロヘキシル等が挙げら れる。)、アルケニル基(好ましくは炭素数2~20、より好ましくは炭素数2~12、 特に好ましくは炭素数2~8であり、例えばビニル、アリル、2-ブテニル、3-ペンテ ニル等が挙げられる。)、アルキニル基(好ましくは炭素数2~20、より好ましくは炭 素数2~12、特に好ましくは炭素数2~8であり、例えばプロバルギル、3-ペンチニ ル等が挙げられる。)、アリール基(好ましくは炭素数6~30、より好ましくは炭素数  $6 \sim 20$ 、特に好ましくは炭素数 $6 \sim 12$ であり、例えばフェニル、p -メチルフェニル 、ナフチル等が挙げられる。)、アミノ基(好ましくは炭素数0~20、より好ましくは 炭素数0~12、特に好ましくは炭素数0~6であり、例えばアミノ、メチルアミノ、ジ メチルアミノ、ジエチルアミノ、ジフェニルアミノ、ジベンジルアミノ等が挙げられる。 )、アルコキシ基(好ましくは炭素数1~20、より好ましくは炭素数1~12、特に好 ましくは炭素数1~8であり、例えばメトキシ、エトキシ、ブトキシ等が挙げられる。) 、アリールオキシ基(好ましくは炭素数6~20、より好ましくは炭素数6~16、特に 好ましくは炭素数  $6 \sim 12$  であり、例えばフェニルオキシ、 2 -ナフチルオキシ等が挙げ られる。)、アシル基(好ましくは炭素数1~20、より好ましくは炭素数1~16、特 に好ましくは炭素数1~12であり、例えばアセチル、ベンゾイル、ホルミル、ピバロイ ル等が挙げられる。)、アルコキシカルボニル基(好ましくは炭素数2~20、より好ま しくは炭素数2~16、特に好ましくは炭素数2~12であり、例えばメトキシカルボニ ル、エトキシカルボニル等が挙げられる。)、アリールオキシカルボニル基(好ましくは 炭素数7~20、より好ましくは炭素数7~16、特に好ましくは炭素数7~10であり 、例えばフェニルオキシカルボニルなどが挙げられる。)、アシルオキシ基(好ましくは 炭素数2~20、より好ましくは炭素数2~16、特に好ましくは炭素数2~10であり 、例えばアセトキシ、ベンゾイルオキシ等が挙げられる。)、アシルアミノ基 (好ましく は炭素数2~20、より好ましくは炭素数2~16、特に好ましくは炭素数2~10であ り、例えばアセチルアミノ、ベンゾイルアミノ等が挙げられる。)、アルコキシカルボニ ルアミノ基(好ましくは炭素数2~20、より好ましくは炭素数2~16、特に好ましく は炭素数2~12であり、例えばメトキシカルボニルアミノ等が挙げられる。)、アリー ルオキシカルボニルアミノ基(好ましくは炭素数7~20、より好ましくは炭素数7~1 6、特に好ましくは炭素数7~12であり、例えばフェニルオキシカルボニルアミノ等が 挙げられる。)、スルホニルアミノ基(好ましくは炭素数1~20、より好ましくは炭素 数1~16、特に好ましくは炭素数1~12であり、例えばメタンスルホニルアミノ、ベ ンゼンスルホニルアミノ等が挙げられる。)、スルファモイル基(好ましくは炭素数0~ 20、より好ましくは炭素数 $0\sim16$ 、特に好ましくは炭素数 $0\sim12$ であり、例えばス ルファモイル、メチルスルファモイル、ジメチルスルファモイル、フェニルスルファモイ ル等が挙げられる。)、カルバモイル基(好ましくは炭素数1~20、より好ましくは炭 素数1~16、特に好ましくは炭素数1~12であり、例えばカルバモイル、メチルカル バモイル、ジエチルカルバモイル、フェニルカルバモイル等が挙げられる。)、アルキル チオ基(好ましくは炭素数1~20、より好ましくは炭素数1~16、特に好ましくは炭 素数1~12であり、例えばメチルチオ、エチルチオ等が挙げられる。)、アリールチオ 基(好ましくは炭素数6~20、より好ましくは炭素数6~16、特に好ましくは炭素数 6~12であり、例えばフェニルチオ等が挙げられる。)、スルホニル基 (好ましくは炭 素数 $1 \sim 20$ 、より好ましくは炭素数 $1 \sim 16$ 、特に好ましくは炭素数 $1 \sim 12$ であり、 例えばメシル、トシル等が挙げられる。)、スルフィニル基(好ましくは炭素数1~20 、より好ましくは炭素数1~16、特に好ましくは炭素数1~12であり、例えばメタン スルフィニル、ベンゼンスルフィニル等が挙げられる。)、ウレイド基(好ましくは炭素

10

20

30

40

数 $1 \sim 20$ 、より好ましくは炭素数 $1 \sim 16$ 、特に好ましくは炭素数 $1 \sim 12$ であり、例 えばウレイド、メチルウレイド、フェニルウレイド等が挙げられる。)、リン酸アミド基 (好ましくは炭素数1~20、より好ましては炭素数1~16、特に好ましくは炭素数1 ~12であり、例えばジエチルリン酸アミド、フェニルリン酸アミド等が挙げられる。) 、ヒドロキシ基、メルカプト基、ハロゲン原子(例えばフッ素原子、塩素原子、臭素原子 、ヨウ素原子)、シアノ基、スルホ基、カルボキシル基、ニトロ基、ヒドロキサム酸基、 スルフィノ基、ヒドラジノ基、イミノ基、ヘテロ環基(好ましくは炭素数1~30、より 好ましくは炭素数1~12であり、ヘテロ原子としては、例えば窒素原子、酸素原子、硫 黄原子を含むものであり具体的には例えばイミダゾリル、ビリジル、キノリル、フリル、 チエニル、ピペリジル、モルホリノ、ベンゾオキサゾリル、ベンゾイミダゾリル、ベンゾ チアゾリル、カルバゾリル、アゼビニル等が挙げられる。)、シリル基(好ましくは炭素 数3~40、より好ましくは炭素数3~30、特に好ましくは炭素数3~24であり、例 えばトリメチルシリル、トリフェニルシリル等が挙げられる。)等が挙げられる。これら の置換基は更に置換されても良い。また置換基が二つ以上ある場合は、同一でも異なって いても良い。また、可能な場合には互いに連結して環を形成していても良い。また、Eュ ~E3もしくはLを介して、ベタイン構造が複数含まれていてもよい。

#### [0071]

上記ベタイン化合物においては、 $E_1 \sim E_3$ もしくはL中の少なくとも1つに、炭素数8以上40以下の基を含有する。中でも特に、 $E_1 \sim E_3$ に長鎖アルキル基が含有されるものが好ましい。

#### [0072]

以下にベタイン化合物として好ましい例を列挙するが、本発明はもちろんこれによって限 定されるものではない。

[0073]

【化8】

20

X-1

X-2

Х-3

X-4

X-5

X-6

【0074】 【化9】 10

20

30

X-7

X-8

X-9

X-10

X-11

X-12

【0075】 【化10】 10

20

30

X-13

X-14

X-15

X-16

X-17

X-18

[0076]

本発明に用いられる界面活性剤はインク原液中に一般には $0.01\sim40$ 質量%、好ましくは $0.1\sim20$ 質量%、さらに好ましくは $0.5\sim15$ 質量%含有される。 【0077】

インク原液を作製する工程や調液工程において、水溶性染料やその他の成分を溶解する方法としては、攪拌による溶解、超音波照射による溶解、振とうによる溶解等種々の方法が使用可能である。中でも特に攪拌法が好ましく使用される。攪拌を行う場合、当該分野では公知の流動攪拌や反転アジターやディゾルバを利用した剪断力を利用した攪拌など、種

々の方式が利用可能である。一方では、磁気攪拌子のように、容器底面との剪断力を利用 した攪拌法も好ましく利用できる。

### [0078]

インク原液を調液して得られるインクジェット記録用インク(以下、本発明によるインクともいう)は、前記一般式(1)で表される染料を好ましくは、 $0.2 \sim 20$ 質量%含有し、より好ましくは、 $0.5 \sim 15$ 質量%含有する。

以下、本発明によるインクについて詳述する。

#### [0079]

本発明によるインクには、前記一般式(1)で表される染料とともにフルカラーの画像を 得るため色調を整えるために、他の染料を併用してもよい。併用することができる染料の 例としては以下を挙げることができる。

### [0080]

イエロー染料としては、例えばカップリング成分としてフェノール類、ナフトール類、アニリン類、ビラゾロン類、ビリドン類、開鎖型活性メチレン化合物類を有するアリールもしくはヘテリルアゾ染料;例えばカップリング成分として開鎖型活性メチレン化合物類を有するアゾメチン染料;例えばベンジリデン染料やモノメチンオキソノール染料等のようなメチン染料;例えばナフトキノン染料、アントラキノン染料等のようなキノン系染料などがあり、これ以外の染料種としてはキノフタロン染料、ニトロ・ニトロソ染料、アクリジン染料、アクリジノン染料等を挙げることができる。これらの染料は、クロモフォアの一部が解離して初めてイエローを呈するものであってもよく、その場合のカウンターカチオンはアルカリ金属や、アンモニウムのような無機のカチオンであってもよい、ビリジニウム、4級アンモニウム塩のような有機のカチオンであってもよく、さらにはそれらを部分構造に有するポリマーカチオンであってもよい。

#### [0081]

マゼンタ染料としては、例えばカップリング成分としてフェノール類、ナフトール類、アニリン類を有するアリールもしくはヘテリルアゾ染料;例えばカップリング成分としてビラゾロン類、ビラゾロトリアゾール類を有するアゾメチン染料;例えばアリーリデン染料、スチリル染料、メロシアニン染料、オキソノール染料のようなメチン染料;ジフェニルメタン染料、トリフェニルメタン染料、キサンテン染料のようなカルボニウム染料、例えばナフトキノン、アントラキノン、アントラビリドンなどのようなキノン系染料、例えばジオキサジン染料等のような縮合多環系色素等を挙げることができる。これらの染料は、クロモフォアの一部が解離して初めてマゼンタを呈するものであってもよく、その場合のカウンターカチオンはアルカリ金属や、アンモニウムのような無機のカチオンであってもよい。

#### [0082]

シアン染料としては、例えばインドアニリン染料、インドフェノール染料のようなアゾメチン染料;シアニン染料、オキソノール染料、メロシアニン染料のようなポリメチン染料;ジフェニルメタン染料、トリフェニルメタン染料、キサンテン染料のようなカルボニウム染料;フタロシアニン染料;アントラキノン染料;例えばカップリング成分としてフェノール類、ナフトール類、アニリン類を有するアリールもしくはヘテリルアゾ染料、インジゴ・チオインジゴ染料を挙げることができる。これらの染料は、クロモフォアの一部が解離して初めてシアンを呈するものであってもよく、その場合のカウンターカチオンはアルカリ金属や、アンモニウムのような無機のカチオンであってもよいし、ビリジニウム、4級アンモニウム塩のような有機のカチオンであってもよく、さらにはそれらを部分構造に有するポリマーカチオンであってもよい。

また、ポリアゾ染料などのブラック染料も使用することができる。

#### [0083]

また、直接染料、酸性染料、食用染料、塩基性染料、反応性染料等の水溶性染料を併用することもできる。なかでも好ましいものとしては、

20

30

```
ダイレクトレッド2、4、9、23、26、31、39、62、63、72、
75、76、79、80、81、83、84、89、92、95、111、173、18
4, 207, 211, 212, 214, 218, 21, 223, 224, 225, 226
、227、232、233、240、241、242、243、247
      ダイレクトバイオレット7、9、47、48、51、66、90、93、94
、95、98、100、101
      ダイレクトイエロー8、9、11、12、27、28、29、33、35、3
9, 41, 44, 50, 53, 58, 59, 68, 86, 87, 93, 95, 96, 98
、100、106、108、109、110、130、132、142、144、161
、163
                                                    10
C. I.
      ダイレクトブルー1、10、15、22、25、55、67、68、71、7
6、77、78、80、84、86、87、90、98、106、108、109、15
1, 156, 158, 159, 160, 168, 189, 192, 193, 194, 19
9、200、201、202、203、207、211、213、214、218、22
5、229、236、237、244、248、249、251、252、264、27
0, 280, 288, 289, 291
      ダイレクトブラック9、17、19、22、32、51、56、62、69、
77、80、91、94、97、108、112、113、114、117、118、1
21, 122, 125, 132, 146, 154, 166, 168, 173, 199
      アシッドレッド35、42、52、57、62、80、82、111、114
                                                    20
、118、119、127、128、131、143、151、154、158、249

  \[
  \ 254 \, 257 \, 261 \, 263 \, 266 \, 289 \, 299 \, 301 \, 305 \, 336
  \]

337, 361, 396, 397
C. I.
      アシッドバイオレット5、34、43、47、48、90、103、126
      アシッドイエロー17、19、23、25、39、40、42、44、49、
50,61,64,76,79,110,127,135,143,151,159,1
69, 174, 190, 195, 196, 197, 199, 218, 219, 222, 2
2 7
C. I.
      アシッドブルー9、25、40、41、62、72、76、78、80、82

  \[
  92\, 106\, 112\, 113\, 120\, 127: 1\, 129\, 138\, 143\, 17
  \]

                                                    30
5 \, , \, 1 \, 8 \, 1 \, , \, 2 \, 0 \, 5 \, , \, 2 \, 0 \, 7 \, , \, 2 \, 2 \, 0 \, , \, 2 \, 2 \, 1 \, , \, 2 \, 3 \, 0 \, , \, 2 \, 3 \, 2 \, , \, 2 \, 4 \, 7 \, , \, 2 \, 5 \, 8 \, , \, 2 \, 6
0、264、271、277、278、279、280、288、290、326
      アシッドブラック7、24、29、48、52:1、172
C. I.
      リアクティブレッド3、13、17、19、21、22、23、24、29、
C. I.
35, 37, 40, 41, 43, 45, 49, 55
      リアクティブバイオレット1、3、4、5、6、7、8、9、16、17、2
2, 23, 24, 26, 27, 33, 34
      リアクティブイエロー2、3、13、14、15、17、18、23、24、
25, 26, 27, 29, 35, 37, 41, 42
      リアクティブブルー2、3、5、8、10、13、14、15、17、18、
                                                    40
19, 21, 25, 26, 27, 28, 29, 38
      リアクティブブラック4、5、8、14、21、23、26、31、32、3
4
     ベーシックレッド12、13、14、15、18、22、23、24、25、
27, 29, 35, 36, 38, 39, 45, 46
     ベーシックバイオレット1、2、3、7、10、15、16、20、21、2
5, 27, 28, 35, 37, 39, 40, 48
C. I.
     ベーシックイエロー1、2、4、11、13、14、15、19、21、23
. 24, 25, 28, 29, 32, 36, 39, 40
C. I.
      ベーシックブルー1、3、5、7、9、22、26、41、45、46、47
```

、54、57、60、62、65、66、69、71 C. I. ベーシックブラック8、等が挙げられる。

[0084]

さらに、顔料を併用することもできる。

本発明によるインクに用いることのできる顔料としては、市販のものの他、各種文献に記 載されている公知のものが利用できる。文献に関してはカラーインデックス(The ociety of Dyers and Colourists編)、「改訂新版顔料 便覧」日本顔料技術協会編(1989年刊)、「最新顔料応用技術」CMC出版(198 6年刊)、「印刷インキ技術」CMC出版(1984年刊)、W. Herbst, Hunger共著によるIndustrial Organic Pigments (VCH Verlagsgesellschaft、1993年刊)等がある。具体 的には、有機顔料ではアゾ顔料(アゾレーキ顔料、不溶性アゾ顔料、縮合アゾ顔料、キレ ートアゾ顔料)、多環式顔料(フタロシアニン系顔料、アントラキノン系顔料、ペリレン 及びペリノン系顔料、インジゴ系顔料、キナクリドン系顔料、ジオキサジン系顔料、イソ インドリノン系顔料、キノフタロン系顔料、ジケトピロロピロール系顔料等)、染付けレ ーキ顔料(酸性または塩基性染料のレーキ顔料)、アジン顔料等があり、無機顔料では、 黄色顔料のC. I. Pigment Yellow 34, 37, など、赤系顔料の C. Pigment Red 101, 108など、青系顔 Ι. 料のC. I. Pigment Blue 27, 29,17:1など、黒系顔料のC I. Pigment Black 7, マグネタイトなど、白系顔料のC. Pigment White 4,6,18,21などを挙げることができる。 [0085]

画像形成用に好ましい色調を持つ顔料としては、青ないしシアン顔料ではフタロシアニン顔料、アントラキノン系のインダントロン顔料(たとえばC. I. Pigment Blue 60など)、染め付けレーキ顔料系のトリアリールカルボニウム顔料が好ましく、特にフタロシアニン顔料(好ましい例としては、C. I. Pigment Blue 15:1、同15:2、同15:3、同15:4、同15:6などの銅フタロシアニン、モノクロロないし低塩素化銅フタロシアニン、アルニウムフタロシアニンでは欧州特許860475号に記載の顔料、C. I. Pigment Blue 16である無金属フタロシアニン、中心金属がZn、Ni、Tiであるフタロシアニンなど、中でも好ましいものはC. I. Pigment Blue 15:3、同15:4、アルミニ

[0086]

ウムフタロシアニン)が最も好ましい。

赤ないし紫色の顔料では、アゾ顔料(好ましい例としては、C. I. Pigment Red 3、同5、同11、同22、同38、同48:1、同48:2、同48:3、 同48:4、同49:1、同52:1、同53:1、同57:1、同63:2、同144 、同146、同184)など、中でも好ましいものはC. I. Pigment Re d 57:1、同146、同184)、キナクリドン系顔料 (好ましい例としてはC. I. Pigment Red 122、同192、同202、同207、同209、C . I. Pigment Violet 19、同42、なかでも好ましいものはC. Pigment Red 122)、染め付けレーキ顔料系のトリアリールカル ボニウム顔料(好ましい例としてはキサンテン系のC. I. Pigment Red 81:1、C. I. Pigment V olet 1、同2、同3、同27、同 39)、ジオキサジン系顔料 (例えばC. I. Pigment Violet 23 、同37)、ジケトピロロピロール系顔料(例えばC. I. Pigment Red 254)、ペリレン顔料 (例えばC. I. Pigment Violet 、アントラキノン系顔料 (例えばC. I. Pigment Violet 5:1、 同31、同33)、チオインジゴ系 (例えばC. I. Pigment Red 、同88)が好ましく用いられる。

[0087]

40

黄色顔料としては、アゾ顔料(好ましい例としてはモノアゾ顔料系のC. I. Pigment Yellow 1, 3, 74, 98、ジスアゾ顔料系のC. I. Pigment Yellow 12, 13, 14, 16, 17, 83、総合アゾ系のC. I. Pigment Yellow 93, 94, 95, 128, 155、ベンズイミダゾロン系のC. I. Pigment Yellow 120, 151, 154, 156, 180など、なかでも好ましいものはベンジジン系化合物を原料に使用しなもの)、イソインドリン・イソインドリノン系顔料(好ましい例としてはC. I. Pigment Yellow 109, 110, 137, 139など)、キノフタロン顔料(好ましい例としてはC. I. Pigment Yellow 138など)、フラバントロン顔料(例えばC. I. Pigment Yellow 24など)が好ましく用いられる。

[0088]

黒顔料としては、無機顔料 (好ましくは例としてはカーボンブラック、マグネタイト) やアニリンブラックを好ましいものとして挙げることができる。

この他、オレンジ顔料 (C. I. Pigment Orange 13, 16など) や緑顔料 (C. I.

Pigment Green 7など)を使用してもよい。

## [0089]

本発明によるインクに使用できる顔料は、上述の裸の顔料であってもよいし、表面処理を施された顔料でもよい。表面処理の方法には、樹脂やワックスを表面コートする方法、界面活性剤を付着させる方法、反応性物質(例えば、シランカップリング剤やエポキシ化合物、ポリイソシアネート、ジアゾニウム塩から生じるラジカルなど)を顔料表面に結合させる方法などが考えられ、次の文献や特許に記載されている。

- ▲1▼ 金属石鹸の性質と応用(幸書房)
- ▲2▼ 印刷インキ印刷 (CMC出版 1984)
- ▲3▼ 最新顔料応用技術 (CMC出版 1986)
- ▲4▼ 米国特許5,554,739号、同5,571,311号
- ▲5▼ 特開平9-151342号、同10-140065号、同10-292143号、同11-166145号

特に、上記▲4▼の米国特許に記載されたジアゾニウム塩をカーボンブラックに作用させて調製された自己分散性顔料や、上記▲5▼の日本特許に記載された方法で調製されたカプセル化顔料は、インク中に余分な分散剤を使用することなく分散安定性が得られるため特に有効である。

### [0090]

本発明によるインクおいては、顔料はさらに分散剤を用いて分散されていてもよい。分散剤は、用いる顔料に合わせて公知の種々のもの、例えば界面活性剤型の低分子分散剤や高分子型分散剤を用いることができる。分散剤の例としては特開平3-69949号、欧州特許549486号等に記載のものを挙げることができる。また、分散剤を使用する際に分散剤の顔料への吸着を促進するためにシナジストと呼ばれる顔料誘導体を添加してもよい。

本発明によるインクに使用できる顔料の粒径は、分散後で $0.01\sim10\mu$ mの範囲であることが好ましく、 $0.05\sim1\mu$ mであることが更に好ましい。

顔料を分散する方法としては、インク製造やトナー製造時に用いられる公知の分散技術が使用できる。分散機としては、縦型あるいは横型のアジテーターミル、アトライター、コロイドミル、ボールミル、3本ロールミル、パールミル、スーパーミル、インペラー、デスパーサー、KDミル、ダイナトロン、加圧ニーダー等が挙げられる。詳細は「最新顔料応用技術」(CMC出版、1986)に記載がある。

### [0091]

本発明において用いることができる水混和性有機溶剤の例には、アルコール(例えば、メタノール、エタノール、プロパノール、イソプロパノール、ブタノール、イソブタノール

10

20

30

40

、Secーブタノール、t-ブタノール、ペンタノール、ヘキサノール、シクロヘキサノ ール、ベンジルアルコール)、多価アルコール類(例えば、エチレングリコール、ジエチ レングリコール、トリエチレングリコール、ポリエチレングリコール、プロビレングリコ ール、ジプロピレングリコール、ポリプロピレングリコール、ブチレングリコール、ヘキ サンジオール、ペンタンジオール、グリセリン、ヘキサントリオール、チオジグリコール )、グリコール誘導体(例えば、エチレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリ コールモノエチルエーテル、エチレングリコールモノブチルエーテル、ジエチレングルコ ールモノメチルエーテル、ジエチレングリコールモノブチルエーテル、プロビレングリコ ールモノメチルエーテル、プロビレングリコールモノブチルエーテル、ジプロビレングリ コールモノメチルエーテル、トリエチレングルコールモノメチルエーテル、エチレングリ コールジアセテート、エチレングルコールモノメチルエーテルアセテート、トリエチレン グリコールモノメチルエーテル、トリエチレングリコールモノエチルエーテル、エチレン グリコールモノフェニルエーテル)、アミン(例えば、エタノールアミン、ジエタノール アミン、トリエタノールアミン、N-メチルジエタノールアミン、N-エチルジエタノ--ルアミン、モルホリン、N-エチルモルホリン、エチレンジアミン、ジエチレントリアミ ン、トリエチレンテトラミン、ポリエチレンイミン、テトラメチルプロピレンジアミン) およびその他の極性溶媒(例えば、ホルムアミド、N, N-ジメチルホルムアミド、N, N-ジメチルアセトアミド、ジメチルスルホキシド、スルホラン、2-ビロリドン、N-メチルー2 - ピロリドン、N - ビニルー2 - ピロリドン、2 - オキサゾリドン、1,3 -ジメチルー2-イミダゾリジノン、アセトニトリル、アセトン)が挙げられる。尚、前記 水混和性有機溶剤は、2種類以上を併用してもよい。

[0092]

前記一般式(1)で表される染料が油溶性染料の場合、水性媒体中に乳化分散させるには 、高沸点有機溶媒を用いることができる。

本発明に用いられる高沸点有機溶媒の沸点は150°C以上であるが、好ましくは170°C 以上である。

例えば、フタル酸エステル類(例えば、ジブチルフタレート、ジオクチルフタレート、ジ シクロヘキシルフタレート、ジー2ーエチルヘキシルフタレート、デシルフタレート、ビ ス(2,4-ジーtert-アミルフェニル)イソフタレート、ビス(1,1-ジエチル プロビル)フタレート)、リン酸又はホスホンのエステル類(例えば、ジフェニルホスフ ェート、トリフェニルホスフェート、トリクレジルホスフェート、2-エチルヘキシルジ フェニルホスフェート、ジオクチルブチルホスフェート、トリシクロヘキシルホスフェー ト、トリー2-エチルヘキシルホスフェート、トリドデシルホスフェート、ジー2-エチ ルヘキシルフェニルホスフェート)、安息香酸エステル酸(例えば、2-エチルヘキシル ベンゾエート、2,4-ジクロロベンゾエート、ドデシルベンゾエート、2-エチルヘキ シルーp-ヒドロキシベンゾエート)、アミド類(例えば、N,N-ジエチルドデカンア ミド、N, N-ジエチルラウリルアミド)、アルコール類またはフェノール類 (イソステ アリルアルコール、2,4-ジーtert-アミルフェノールなど)、脂肪族エステル類 (例えば、コハク酸ジブトキシエチル、コハク酸ジ-2-エチルヘキシル、テトラデカン 酸2-ヘキシルデシル、クエン酸トリプチル、ジエチルアゼレート、イソステアリルラク -5-tert-オクチルアニリンなど)、塩素化パラフィン類(塩素含有量10%~8 0%のパラフィン類)、トリメシン酸エステル類(例えば、トリメシン酸トリプチル)、 ドデシルベンゼン、ジイソプロピルナフタレン、フェノール類(例えば、2,4-ジーも ertーアミルフェノール、4ードデシルオキシフェノール、4ードデシルオキシカルボ ニルフェノール、4-(4-ドデシルオキシフェニルスルホニル)フェノール)、カルボ ン酸類(例えば、2-(2,4-ジーtert-アミルフェノキシ酪酸、2-エトキシオ クタンデカン酸)、アルキルリン酸類(例えば、ジ-2 (エチルヘキシル)リン酸、ジフ エニルリン酸)などが挙げられる。高沸点有機溶媒は油溶性染料に対して質量比で0.0 1~3倍量、好ましくは0.01~1.0倍量で使用できる。

40

10

20

これらの高沸点有機溶媒は単独で使用しても、数種の混合〔例えばトリクレジルホスフェートとジブチルフタレート、トリオクチルホスフェートとジ (2-エチルヘキシル) セバケート、ジブチルフタレートとポリ (N-t-ブチルアクリルアミド)〕で使用してもよい。

### [0093]

本発明において用いられる高沸点有機溶媒の前記以外の化合物例及び/またはこれら高沸 点有機溶媒の合成方法は例えば米国特許第2,322,027号、同第2,533,51 4号、同第2,772,163号、同第2,835,579号、同第3,594,171 号、同第3,676,137号、同第3,689,271号、同第3,700,454号 、同第3,748,141号、同第3,764,336号、同第3,765,897号、 同第3,912,515号、同第3,936,303号、同第4,004,928号、同 第4,080,209号、同第4,127,413号、同第4,193,802号、同第 4,207,393号、同第4,220,711号、同第4,239、851号、同第4 , 278, 757号、同第4, 353, 979号、同第4, 363, 873号、同第4, 430, 421号、同第4, 430, 422号、同第4, 464, 464号、同第4, 4 83,918号、同第4,540,657号、同第4,684,606号、同第4,72 8,599号、同第4,745,049号、同第4,935,321号、同第5,013 , 639号、欧州特許第276, 319A号、同第286, 253A号、同第289, 8 20A号、同第309,158A号、同第309,159A号、同第309,160A号 、同第509,311A号、同第510,576A号、東独特許第147,009号、同 第157,147号、同第159,573号、同第225,240A号、英国特許第2, 091,124A号、特開昭48-47335号、同50-26530号、同51-25 133号、同51-26036号、同51-27921号、同51-27922号、同5 1-149028号、同52-46816号、同53-1520号、同53-1521号 、同53-15127号、同53-146622号、同54-91325号、同54-1 06228号、同54-118246号、同55-59464号、同56-64333号 、同56-81836号、同59-204041号、同61-84641号、同62-1 18345号、同62-247364号、同63-167357号、同63-21474 4号、同63-301941号、同64-9452号、同64-9454号、同64-6 8745号、特開平1-101543号、同1-102454号、同2-792号、同2 -4239号、同2-43541号、同4-29237号、同4-30165号、同4-232946号、同4-346338号等に記載されている。

本発明によるインクでは上記高沸点有機溶媒は、油溶性染料に対し、質量比で0.01~3.0倍量、好ましくは0.01~1.0倍量で使用する。

### [0094]

本発明によるインクでは、油溶性染料や高沸点有機溶媒は、水性媒体中に乳化分散される。乳化分散の際、乳化性の観点から場合によっては低沸点有機溶媒を用いることができる。低沸点有機溶媒としては、常圧で沸点約30  $^{\circ}$   $^{\circ}$ 

### [0095]

乳化分散は、高沸点有機溶媒と場合によっては低沸点有機溶媒の混合溶媒に染料を溶かした油相を、水を主体とした水相中に分散し、油相の微小油滴を作るために行われる(この油層をインク原液としてもよいし、油層を該水相に分散したものをインク原液としてもよい)。この際、水相、油相のいずれか又は両方に、後述する界面活性剤、湿潤剤、染料安

10

20

30

Jυ

40

定化剤、乳化安定剤、防腐剤、防黴剤等の添加剤を必要に応じて添加することができる。 乳化法としては水相中に油相を添加する方法が一般的であるが、油相中に水相を滴下して 行く、いわゆる転相乳化法も好ましく用いることができる。なお、本発明に用いるアゾ染 料が水溶性で、添加剤が油溶性の場合にも前記乳化法を適用し得る。

[0096]

乳化分散する際には、種々の界面活性剤を用いることができる。例えば脂肪酸塩、アルキル硫酸エステル塩、アルキルベンゼンスルホン酸塩、アルキルナフタレンスルホン酸塩、ジアルキルスルホコハク酸塩、アルキルリン酸エステル塩、ナフタレンスルホン酸ホルマリン縮合物、ポリオキシエチレンアルキル硫酸エステル塩等のアニオン系界面活性剤や、ポリオキシエチレンアルキルエーテル、ポリオキシエチレンアルキルエーテル、ポリオキシエチレンアルキルエーテル、ポリオキシエチレンアルキルアリルエーテル、ポリオキシエチレン脂肪酸エステル、ポリオキシエチレンアルキルアミン、グリセリン脂肪酸エステル、ポリオキシエチレンアルキルアミン、グリセリン脂肪酸エステル、オキシエチレンオキシプロピレンブロックコポリマー等のノニオン系界面活性剤が好ましい。また、アセチレン系ポリオキシエチレンオキシド界面活性剤であるSURFYNOLS(AirProducts&Chemicals社)も好ましく用いられる。また、N,N-ジメチル-N-アルキルアミンオキシドのようなアミンオキシド型の両性界面活性剤等も好ましい。更に、特開昭59-157,636号の第(37)~(38)頁、リサーチ・ディスクロージャーNo.308119(1989年)記載の界面活性剤として挙げたものも使うことができる。

[0097]

[0098]

乳化分散により油溶性染料や高沸点有機溶媒を分散させて水性インクとする場合、特に重要なのはその粒子サイズのコントロールである。インクジェットにより画像を形成した際の、色純度や濃度を高めるには平均粒子サイズを小さくすることが必須である。体積平均粒径で好ましくは $1\mu m$ 以下、より好ましくは $5\sim100nm$ である。

前記分散粒子の体積平均粒径および粒度分布の測定方法には静的光散乱法、動的光散乱法、遠心沈降法のほか、実験化学講座第4版の417~418ページに記載されている方法を用いるなど、公知の方法で容易に測定することができる。例えば、インク中の粒子濃度が0.1~1質量%になるように蒸留水で希釈して、市販の体積平均粒径測定機(例えば、マイクロトラックUPA(日機装(株)製))で容易に測定できる。更に、レーザードップラー効果を利用した動的光散乱法は、小サイズまで粒径測定が可能であり特に好ましい。

体積平均粒径とは粒子体積で重み付けした平均粒径であり、粒子の集合において、個々の粒子の直径にその粒子の体積を乗じたものの総和を粒子の総体積で割ったものである。体積平均粒径については「高分子ラテックスの化学(室井 宗一著 高分子刊行会)」の119ページに記載がある。

[0099]

また、粗大粒子の存在も印刷性能に非常に大きな役割を示すことが明らかになった。即ち

20

30

40

、粗大粒子がヘッドのノズルを詰まらせる、あるいは詰まらないまでも汚れを形成することによってインクの不吐出や吐出のヨレを生じ、印刷性能に重大な影響を与えることが分かった。これを防止するためには、インクにした時にインク $1\mu1$ 中で $5\mu$ m以上の粒子を1000以下に抑えることが重要である。

これらの粗大粒子を除去する方法としては、公知の遠心分離法、精密濾過法等を用いることができる。これらの分離手段は乳化分散直後に行ってもよいし、乳化分散物に湿潤剤や界面活性剤等の各種成分を加えた後、インクカートリッジに充填する直前でもよい。

平均粒子サイズを小さくし、且つ粗大粒子を無くす有効な手段として、機械的な乳化装置を用いることができる。

## [0100]

乳化装置としては、簡単なスターラーやインペラー撹拌方式、インライン撹拌方式、コロイドミル等のミル方式、超音波方式など公知の装置を用いることができるが、高圧ホモジナイザーの使用は特に好ましいものである。

高圧ホモジナイザーは、US-4533254号、特開平6-47264号等に詳細な機構が記載されているが、市販の装置としては、ゴーリンホモジナイザー (A. P. V GAULIN INC.)、マイクロフルイダイザー (MICROFLUIDEX INC.)、アルティマイザー (株式会社スギノマシン)等がある。

また、近年になってUS-5720551号に記載されているような、超高圧ジェット流内で微粒子化する機構を備えた高圧ホモジナイザーは本発明の乳化分散に特に有効である。この超高圧ジェット流を用いた乳化装置の例として、DeBEE2000 (BEE INTERNATIONAL LTD.) があげられる。

### [0101]

高圧乳化分散装置で乳化する際の圧力は50MPa以上であり、好ましくは60MPa以上、更に好ましくは180MPa以上である。

例えば、撹拌乳化機で乳化した後、高圧ホモジナイザーを通す等の方法で2種以上の乳化 装置を併用するのは特に好ましい方法である。また、一度これらの乳化装置で乳化分散し た後、湿潤剤や界面活性剤等の成分を添加した後、カートリッジにインクを充填する間に 再度高圧ホモジナイザーを通過させる方法も好ましい方法である。

高沸点有機溶媒に加えて低沸点有機溶媒を含む場合、乳化物の安定性及び安全衛生上の観点から低沸点溶媒を除去するのが好ましい。低沸点溶媒を除去する方法は溶媒の種類に応じて各種の公知の方法を用いることができる。即ち、蒸発法、真空蒸発法、限外濾過法等である。この低沸点有機溶剤の除去工程は乳化直後、できるだけ速やかに行うのが好ましい。

#### [0102]

なお、インクジェット用インクの調製方法については、特開平5-148436号、同5-295312号、同7-97541号、同7-82515号、同7-118584号の各公報に詳細が記載されていて、本発明によるインクの調製にも利用できる。

### [0103]

本発明によるインクは、インクに種々の機能を付与するための機能性成分を含有することができる。例えば、機能性成分としては、インクの噴射口での乾燥による目詰まりを防止するための乾燥防止剤、インクを紙によりよく浸透させるための浸透促進剤、紫外線吸収剤、酸化防止剤、粘度調整剤、表面張力調整剤、分散剤、分散安定剤、防黴剤、防錆剤、p H 調整剤、消泡剤、キレート剤等が挙げられ、本発明によるインクは、これらを適宜選択して適量使用することができる。これら機能性成分は一種の化合物で一つ又は二つ以上の機能を発揮し得るものも含む。従って、以下の機能性成分の配合割合において、機能が重複する場合の機能性成分の取り扱いは、その化合物を各機能性成分に独立に算入させるものとする。これら機能性成分はインク原液に必須に含まれる界面活性剤であってもよいし、油溶性染料等を含む場合は、有機溶媒であってもよい。

## [0104]

本発明に使用される乾燥防止剤としては水より蒸気圧の低い水溶性有機溶剤が好ましい。

10

20

30

具体的な例としてはエチレングリコール、プロビレングリコール、ジエチレングリコール、ポリエチレングリコール、チオジグリコール、ジチオジグリコール、2-メチル-1, 3-プロパンジオール、1, 2, 6-ヘキサントリオール、アセチレングリコール誘導体、グリセリン、トリメチロールプロパン等に代表される多価アルコール類、エチレングリコールモノメチル(又はエチル)エーテル、ジエチレングリコールモノメチル(又はエチル)エーテル、トリエチレングリコールモノエチル(又はブチル)エーテル等の多価アルコールの低級アルキルエーテル類、2-ピロリドン、N-メチル-2-ピロリドン、1, 3-ジメチル-2-イミダゾリジノン、N-エチルモルホリン等の複素環類、スルホラン、ジメチルスルホキシド、3-スルホレン等の含硫黄化合物、ジアセトンアルコール、ジェタノールアミン等の多官能化合物、尿素誘導体が挙げられる。これらのうちグリセリン、ジエチレングリコール等の多価アルコールがより好ましい。また上記の乾燥防止剤は単独で用いてもよいし2種以上併用してもよい。これらの乾燥防止剤はインク中に10-50質量%含有することが好ましい。

[0105]

本発明に使用される浸透促進剤としてはエタノール、イソプロバノール、ブタノール、ジ(トリ)エチレングリコールモノブチルエーテル、1,2ーヘキサンジオール等のアルコール類やラウリル硫酸ナトリウム、オレイン酸ナトリウムやノニオン性界面活性剤等を用いることができる。これらは本発明によるインク中に10~30質量%含有すれば充分な効果があり、印字の滲み、紙抜け(プリントスルー)を起こさない添加量の範囲で使用するのが好ましい。

[0106]

本発明で画像の保存性を向上させるために使用される紫外線吸収剤としては特開昭58-185677号公報、同61-190537号公報、特開平2-782号公報、同5-197075号公報、同9-34057号公報等に記載されたベンゾトリアゾール系化合物、特開昭46-2784号公報、特開平5-194483号公報、米国特許第3214463号等に記載されたベンゾフェノン系化合物、特公昭48-30492号公報、同56-21141号公報、特開平10-88106号公報等に記載された桂皮酸系化合物、特開平4-298503号公報、同8-53427号公報、同8-239368号公報、同10-182621号公報、特表平8-501291号公報等に記載されたトリアジン系化合物、リサーチディスクロージャーNo. 24239号に記載された化合物やスチルベン系、ベンゾオキサゾール系化合物に代表される紫外線を吸収して蛍光を発する化合物、いわゆる蛍光増白剤も用いることができる。

[0107]

本発明では、画像の保存性を向上させるために使用される酸化防止剤として、各種の有機系及び金属錯体系の褪色防止剤を使用することができる。有機の褪色防止剤としてはハイドロキノン類、アルコキシフェノール類、グアルコキシフェノール類、フェノール類、アニリン類、アミン類、インダン類、クロマン類、アルコキシアニリン類、複素環類などがあり、金属錯体としてはニッケル錯体、亜鉛錯体などがある。より具体的にはリサーチディスクロージャーNo. 17643の第VIIのIないしJ項、同No. 15162、同No. 187160650頁左欄、同No. 3654400527頁、同No. 3071050872頁、同No. 15162に引用された特許に記載された化合物や特開昭62~215272号公報の127頁~137頁に記載された代表的化合物の一般式及び化合物例に含まれる化合物を使用することができる。

[0108]

本発明に使用される防黴剤としてはデヒドロ酢酸ナトリウム、安息香酸ナトリウム、ナトリウムピリジンチオン-1-オキシド、p-ヒドロキシ安息香酸エチルエステル、1, 2-ベンゾイソチアゾリン-3-オンおよびその塩等が挙げられる。これらは本発明によるインク中に0. 02 $\sim$ 5. 00質量%使用するのが好ましい。

尚、これらの詳細については「防菌防黴剤事典」(日本防菌防黴学会事典編集委員会編) 等に記載されている。

20

20

10

また、防錆剤としては、例えば、酸性亜硫酸塩、チオ硫酸ナトリウム、チオグリコール酸アンモン、ジイソプロピルアンモニウムニトライト、四硝酸ペンタエリスリトール、ジシクロヘキシルアンモニウムニトライト、ペンゾトリアゾール等が挙げられる。これらは、本発明によるインク中に0.02~5.00質量%使用するのが好ましい。

## [0109]

本発明に使用されるpH調整剤はpH調節、分散安定性付与などの点で好適に使用することができ、25℃での本発明によるインクのpHが8~11に調整されていることが好ましい。pHが8未満である場合は染料の溶解性が低下してノズルが詰まりやすく、11を超えると耐水性が劣化する傾向がある。pH調製剤としては、塩基性のものとして有機塩基、無機アルカリ等が、酸性のものとして有機酸、無機酸等が挙げられる。

塩基性化合物としては水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸水素カリウム、酢酸ナトリウム、酢酸カリウム、リン酸ナトリウム、リン酸1水素ナトリウムなどの無機化合物やアンモニア水、メチルアミン、エチルアミン、ジェタノールアミン、ジェタノールアミン、ドリエタノールアミン、エチレンジアミン、ピペリジン、ジアザビシクロオクタン、ジアザビシクロウンデセン、ピリジン、キノリン、ピコリン、ルチジン、コリジン等の有機塩基を使用することも可能である。

酸性化合物としては、塩酸、硫酸、リン酸、ホウ酸、硫酸水素ナトリウム、硫酸水素カリウム、リン酸2水素カリウム、リン酸2水素ナトリウム等の無機化合物や、酢酸、酒石酸、安息香酸、トリフルオロ酢酸、メタンスルホン酸、エタンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸、サッカリン酸、フタル酸、ピコリン酸、キノリン酸等の有機化合物を使用することもできる。

### [0110]

本発明によるインクの伝導度は $0.01\sim10\,\mathrm{S/m}$ の範囲である。中でも好ましい範囲は伝導度が $0.05\sim5\,\mathrm{S/m}$ の範囲である。

伝導度の測定方法は、市販の飽和塩化カリウムを用いた電極法により測定可能である。 伝導度は主に水系溶液中のイオン濃度によってコントロール可能である。塩濃度が高い場合、限外濾過膜などを用いて脱塩することができる。また、塩等を加えて伝導度調節する 場合、種々の有機物塩や無機物塩を添加することにより調節することができる。

無機物塩としては、ハロゲン化物カリウム、ハロゲン化物ナトリウム、硫酸ナトリウム、硫酸カリウム、硫酸水素ナトリウム、硫酸水素カリウム、硝酸ナトリウム、硝酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸水素カリウム、リン酸ナトリウム、リン酸1水素ナトリウム、ホウ酸、リン酸2水素カリウム、リン酸2水素ナトリウム等の無機化合物や、酢酸ナトリウム、酢酸カリウム、酒石酸カリウム、酒石酸ナトリウム、安息香酸カリウム、ロートルエンスルホン酸ナトリウム、サッカリン酸カリウム、フタル酸カリウム、ピコリン酸ナトリウム等の有機化合物を使用することもできる。

また、後述される水性媒体の成分を選定することによっても伝導度を調整し得る。

### [0111]

本発明によるインク粘度は、25 Cにおいて $1\sim20$  mPa·sであることが好ましい。 更に好ましくは $2\sim15$  mPa·sであり、特に好ましくは $2\sim10$  mPa·sである。 30 mPa·sを超えると記録画像の定着速度が遅くなり、吐出性能も低下する。1 mPa·s未満では、記録画像がにじむために品位が低下する。 粘度の調製はインク溶剤の添加量で任意に調製可能である。インク溶剤として例えば、グリセリン、ジエチレングリコール、トリエタノールアミン、2 - ビロリドン、ジエチレングリコールモノブチルエーテルなどがある

また、粘度調整剤を使用してもよい。粘度調整剤としては、例えば、セルロース類、ポリビニルアルコールなどの水溶性ポリマーやノニオン系界面活性剤等が挙げられる。更に詳しくは、「粘度調製技術」(技術情報協会、1999年)第9章、及び「インクジェットプリンタ用ケミカルズ(98増補)-材料の開発動向・展望調査-」(シーエムシー、1

10

20

30

997年) 162~174頁に記載されている。

## [0112]

液体の粘度測定法はJISのZ8803に詳細に記載されているが、市販品の粘度計にて簡便に測定することができる。例えば、回転式では東京計器のB型粘度計、E型粘度計がある。本発明では山一電機の振動式VM-100A-L型により25 Cにて測定した。粘度の単位はパスカル秒(Pa・S)であるが、通常はミリパスカル秒(MPa S)を用いる。

### [0113]

本発明によるインクの表面張力は動的・静的表面張力のいずれも、25 Cにおいて20  $\sim 50$  mN/mであることが好ましく、20  $\sim 40$  mN/mであることが更に好ましい。表面張力が50 mN/mを超えると吐出安定性、混色時のにじみ、ひげ等印字品質が著しく低下する。また、インクの表面張力を20 mN/m以下にすると吐出時、ハード表面へのインクの付着等により印字不良となる場合がある。

表面張力を調整する目的で、前記カチオン、アニオン、ノニオン系並びにベタイン系の各種界面活性剤を添加することができる。また、界面活性剤は2種以上を併用することができる。

## [0114]

静的表面張力測定法としては、毛細管上昇法、滴下法、吊環法等が知られているが、本発明においては、静的表面張力測定法として、垂直板法を用いている。

ガラスまたは白金の薄い板を液体中に一部分浸して垂直に吊るすと、液体と板との接する長さに沿って液体の表面張力が下向きに働く。この力を上向きの力で釣り合わせて表面張力を測定することが出来る。

### [0115]

また、動的表面張力測定法としては、例えば、「新実験化学講座、第18巻、界面とコロイド」 [(株)丸善、 $p.69\sim90$ (1977)] に記載されるように、振動ジェット法、メニスカス落下法、最大泡圧法などが知られており、さらに、特開平3-2064号公報に記載されるような液膜破壊法が知られているが、本発明においては、動的表面張力測定法として、バブルプレッシャー差圧法を用いている。以下、その測定原理と方法について説明する。

## [0116]

撹拌して均一となった溶液中で気泡を生成すると、新たな気ー液界面が生成され、溶液中の界面活性剤分子が水の表面に一定速度で集まってくる。バブルレート(気泡の生成速度)を変化させたとき、生成速度が遅くなれば、より多くの界面活性剤分子が泡の表面に集まってくるため、泡がはじける直前の最大泡圧が小さくなり、バブルレートに対する最大泡圧(表面張力)が検出出来る。好ましい動的表面張力測定としては、大小二本のプローブを用いて溶液中で気泡を生成させ、二本のプローブの最大泡圧状態での差圧を測定し、動的表面張力を算出する方法を挙げることができる。

### [0117]

本発明によるインク中における不揮発性成分は、本発明によるインクの全量の10~70 質量%であることがインクの吐出安定性やプリント画質、画像の各種堅牢性や印字後の画像の滲みと印字面のべたつき低減の点で好ましく、20~60質量%であることがインクの吐出安定性や印字後の画像の滲みの低減の点でさらに好ましい。

ここで、不揮発性成分とは、1気圧のもとでの沸点が150℃以上の液体や固体成分、高分子量成分を意味する。インクジェット用インクの不揮発性成分は、染料、高沸点溶媒、必要により添加されるポリマーラテックス、界面活性剤、染料安定化剤、防黴剤、緩衝剤などであり、これら不揮発性成分の多くは、染料安定化剤以外ではインクの分散安定性を低下させ、また印字後にもインクジェット受像紙上に存在するため、受像紙での染料の会合による安定化を阻害し、画像部の各種堅牢性や高湿度条件下での画像の滲みを悪化させる性質を有している。

### [0118]

50

40

10

20

本発明においては高分子量化合物を含有することも可能である。ここで高分子量化合物とは、インク中に含まれている数平均分子量が5000以上のすべての高分子化合物を指す。これらの高分子化合物としては水性媒体中に実質的に溶解する水溶性高分子化合物や、ポリマーラテックス、ポリマーエマルジョンなどの水分散性高分子化合物、さらには補助溶剤として使用する多価アルコールに溶解するアルコール可溶性高分子化合物などが挙げられるが、実質的にインク液中に均一に溶解又は分散するものであれば、いずれも本発明における高分子量化合物に含まれる。

## [0119]

水溶性高分子化合物の具体例としては、ポリビニルアルコール、シラノール変性ポリビニルアルコール、カルボキシメチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、ポリビニルビロリドン、ポリエチレンオキサイド、ポリプロビレンオキサイドなどのポリアルキレンオキサイド、ポリアルキレンオキサイド誘導体等の水溶性高分子、多糖類、デンプン、カチオン化デンプン、カゼイン、ゼラチンなどの天然水溶性高分子、ポリアクリル酸、ポリアクリルアミドやこれらの共重合体などの水性アクリル樹脂、水性アルキッド樹脂,分子内に $SO_3$  、COO 基を有し、実質的に水性媒体中に溶解する水溶性高分子化合物が挙げられる。

また、ポリマーラテックスとしては、スチレンーブタジエンラテックス、スチレンーアクリルラテックスやポリウレタンラテックスなどが挙げられる。さらに、ポリマーエマルジョンとしては、アクリルエマルジョンなどが挙げられる。

これらの水溶性高分子化合物は単独でも2種以上併用して用いることもできる。

## [0120]

水溶性高分子化合物は、すでに述べたように粘度調整剤として、吐出特性の良好な粘度領域にインクの粘度を調節するために使用されるが、その添加量が多いとインクの粘度が高くなってインク液の吐出安定性が低下し、インクが経時したときに沈殿物によってノズルがつまり易くなる。

粘度調整剤の高分子化合物の添加量は、添加する化合物の分子量にもよるが(高分子量のものほど添加量は少なくて済む)、本発明によるインク全量に対して添加量を通常、 $0\sim 5$ 質量%、好ましくは $0\sim 3$ 質量%、より好ましくは $0\sim 1$ 質量%とする。

### [0121]

また本発明によるインクでは分散剤、分散安定剤として上述のカチオン、アニオン、ノニオン系並びにベタイン系の各種界面活性剤、消泡剤としてフッ素系、シリコーン系化合物やEDTAに代表されるキレート剤等も必要に応じて使用することができる。

### [0122]

本発明によるインクに用いられる記録紙及び記録フィルムについて説明する。記録紙及び記録フィルムにおける支持体はLBKP、NBKP等の化学パルプ、GP、PGW、RMP、TMP、CTMP、CMP、CGP等の機械パルプ、DIP等の古紙パルプ等からなり、必要に応じて従来の公知の顔料、バインダー、サイズ剤、定着剤、カチオン剤、紙力増強剤等の添加剤を混合し、長網抄紙機、円網抄紙機等の各種装置で製造されたもの等が使用可能である。支持体としては、これらの支持体の他に合成紙、プラスチックフィルムシートのいずれであってもよく、支持体の厚みは $10\sim250\mu$ m、坪量は $10\sim250g/m^2$ が望ましい。

支持体にそのまま受像層及びバックコート層を設けて本発明によるインクの受像材料としてもよいし、デンプン、ポリビニルアルコール等でサイズプレスやアンカーコート層を設けた後、受像層及びバックコート層を設けて受像材料としてもよい。さらに支持体には、マシンカレンダー、TGカレンダー、ソフトカレンダー等のカレンダー装置により平坦化処理を行ってもよい。

支持体としては、両面をポリオレフィン(例、ポリエチレン、ポリスチレン、ポリブテンおよびそれらのコポリマー)やポリエチレンテレフタレートでラミネートした紙およびプラスチックフイルムがより好ましく用いられる。ポリオレフィン中に、白色顔料(例、酸化チタン、酸化亜鉛)または色味付け染料(例、コバルトブルー、群青、酸化ネオジウム

10

20

30

)を添加することが好ましい。

## [0123]

支持体上に設けられる受像層には、多孔質材料や水性バインダーが含有される。また、受像層には顔料を含むのが好ましく、顔料としては、白色顔料が好ましい。白色顔料としては、炭酸カルシウム、カオリン、タルク、クレー、珪藻土、合成非晶質シリカ、珪酸アルミニウム、珪酸マグネシウム、珪酸カルシウム、水酸化アルミニウム、アルミナ、リトポン、ゼオライト、硫酸バリウム、硫酸カルシウム、二酸化チタン、硫化亜鉛、炭酸亜鉛等の無機白色顔料、スチレン系ピグメント、アクリル系ピグメント、尿素樹脂、メラミン樹脂等の有機顔料等が挙げられる。特に好ましくは、多孔性の白色無機顔料がよく、特に細孔面積が大きい合成非晶質シリカ等が好適である。合成非晶質シリカは、乾式製造法(気相法)によって得られる無水珪酸及び湿式製造法によって得られる含水珪酸のいずれも使用可能である。

### [0124]

上記顔料を受像層に含有する記録紙としては、具体的には、特開平10-81064号、同10-119423、同10-157277、同10-217601、同11-348409、特開2001-138621、同2000-43401、同2000-211235、同2000-309157、同2001-96897、同2001-138627、特開平11-91242、同8-2087、同8-2090、同8-2091、同8-2093、同8-174992、同11-192777、特開2001-301314などに開示されたものを用いることができる。

### [0125]

受像層に含有される水性バインダーとしては、ポリビニルアルコール、シラノール変性ポリビニルアルコール、デンプン、カチオン化デンプン、カゼイン、ゼラチン、カルボキシメチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、ポリビニルビロリドン、ポリアルキレンオキサイド、ポリアルキレンオキサイド誘導体等の水溶性高分子、スチレンブタジエンラテックス、アクリルエマルジョン等の水分散性高分子等が挙げられる。これらの水性バインダーは単独または2種以上併用して用いることができる。これらの中でも特にポリビニルアルコール、シラノール変性ポリビニルアルコールが顔料に対する付着性、インク受容層の耐剥離性の点で好適である。

## [0126]

受像層は、顔料及び水性バインダーの他に媒染剤、耐水化剤、耐光性向上剤、耐ガス性向 上剤、界面活性剤、硬膜剤その他の添加剤を含有することができる。

### [0127]

受像層中に添加する媒染剤は、不動化されていることが好ましい。そのためには、ポリマー媒染剤が好ましく用いられる。

ポリマー媒染剤については、特開昭 48-28325号、同54-74430号、同54-124726号、同55-22766号、同55-142339号、同60-23850号、同60-23851号、同60-23852号、同60-23853号、同60-23853号、同60-23853号、同60-122940号、同60-122941号、同60-122942号、同60-122943日、日60-122943日、日60-12294日、日60

## [0128]

耐水化剤は、画像の耐水化に有効であり、これらの耐水化剤としては、特にカチオン樹脂が望ましい。このようなカチオン樹脂としては、ポリアミドポリアミンエピクロルヒドリン、ポリエチレンイミン、ポリアミンスルホン、ジメチルジアリルアンモニウムクロライ

10

20

30

ド重合物、カチオンポリアクリルアミド等が挙げられる。これらのカチオン樹脂の含有量は、インク受容層の全固形分に対して $1\sim1$ 5質量%が好ましく、特に $3\sim1$ 0質量%であることが好ましい。

### [0129]

耐光性向上剤、耐ガス性向上剤としては、フェノール化合物、ヒンダードフェノール化合物、チオエーテル化合物、チオ尿素化合物、チオシアン酸化合物、アミン化合物、ヒンダードアミン化合物、TEMPO化合物、ヒドラジン化合物、ヒドラジド化合物、アミジン化合物、ビニル基含有化合物、エステル化合物、アミド化合物、エーテル化合物、アルコール化合物、スルフィン酸化合物、糖類、水溶性還元性化合物、有機酸、無機酸、ヒドロキシ基含有有機酸、ベンゾトリアゾール化合物、ベンゾフェノン化合物、トリアジン化合物、ヘテロ環化合物、水溶性金属塩、有機金属化合物、金属錯体等があげられる。

これらの具体的な化合物例としては、特開平10-182621号、特開2001-260519号、特開2000-260519号、特公平4-34953号、特公平4-34513号、特公平4-34512号、特開平11-170686号、特開昭60-67190号、特開平7-276808号、特開2000-94829号、特表平8-512258号、特開平11-321090号等に記載のものがあげられる。

### [0130]

界面活性剤は、塗布助剤、剥離性改良剤、スベリ性改良剤あるいは帯電防止剤として機能する。界面活性剤については、特開昭 62-173463号、同62-183457号の各公報に記載がある。

界面活性剤の代わりに有機フルオロ化合物を用いてもよい。有機フルオロ化合物は、疎水性であることが好ましい。有機フルオロ化合物の例には、フッ素系界面活性剤、オイル状フッ素系化合物(例、フッ素油)および固体状フッ素化合物樹脂(例、四フッ化エチレン樹脂)が含まれる。有機フルオロ化合物については、特公昭57-9053号(第8~17欄)、特開昭61-20994号、同62-135826号の各公報に記載がある。

## [0131]

硬膜剤としては特開平1-161236号公報の222頁、特開平9-263036号、 特開平10-119423号、特開2001-310547号に記載されている材料など を用いることができる。

### [0132]

その他の受像層に添加される添加剤としては、顔料分散剤、増粘剤、消泡剤、染料、蛍光 増白剤、防腐剤、pH調整剤、マット剤、硬膜剤等が挙げられる。尚、インク受容層は1 層でも2層でもよい。

### [0133]

記録紙及び記録フィルムには、バックコート層を設けることもでき、この層に添加可能な 成分としては、白色顔料、水性バインダー、その他の成分が挙げられる。

バックコート層に含有される白色顔料としては、例えば、軽質炭酸カルシウム、重質炭酸カルシウム、カオリン、タルク、硫酸カルシウム、硫酸バリウム、二酸化チタン、酸化亜鉛、硫化亜鉛、炭酸亜鉛、サチンホワイト、珪酸アルミニウム、珪藻土、珪酸カルシウム、珪酸マグネシウム、合成非晶質シリカ、コロイダルシリカ、コロイダルアルミナ、擬ベーマイト、水酸化アルミニウム、アルミナ、リトポン、ゼオライト、加水ハロイサイト、炭酸マグネシウム、水酸化マグネシウム等の白色無機顔料、スチレン系プラスチックビグメント、アクリル系プラスチックビグメント、ポリエチレン、マイクロカプセル、尿素樹脂、メラミン樹脂等の有機顔料等が挙げられる。

### [0134]

バックコート層に含有される水性バインダーとしては、スチレン/マレイン酸塩共重合体、スチレン/アクリル酸塩共重合体、ポリビニルアルコール、シラノール変性ポリビニルアルコール、デンプン、カチオン化デンプン、カゼイン、ゼラチン、カルボキシメチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、ポリビニルピロリドン等の水溶性高分子、スチレンブタジエンラテックス、アクリルエマルジョン等の水分散性高分子等が挙げられる。

20

30

バックコート層に含有されるその他の成分としては、消泡剤、抑泡剤、染料、蛍光増白剤 、防腐剤、耐水化剤等が挙げられる。

## [0135]

インクジェット記録紙及び記録フィルムの構成層(バック層を含む)には、ポリマー微粒子分散物を添加してもよい。ポリマー微粒子分散物は、寸度安定化、カール防止、接着防止、膜のひび割れ防止のような膜物性改良の目的で使用される。ポリマー微粒子分散物については、特開昭 62-245258 등、同62-136648 등、同62-110066 号の各公報に記載がある。ガラス転移温度が低い(40 C以下の)ポリマー微粒子分散物を媒染剤を含む層に添加すると、層のひび割れやカールを防止することができる。また、ガラス転移温度が高いポリマー微粒子分散物をバック層に添加しても、カールを防止できる。

## [0136]

本発明によるインクに適用されるインクジェットの記録方式に制限はなく、公知の方式例えば静電誘引力を利用してインクを吐出させる電荷制御方式、ビエゾ素子の振動圧力を利用するドロップオンデマンド方式(圧力バルス方式)、電気信号を音響ビームに変えインクに照射して放射圧を利用してインクを吐出させる音響インクジェット方式、及びインクを加熱して気泡を形成し、生じた圧力を利用するサーマルインクジェット(バブルジェット)方式等に用いられる。

インクジェット記録方式には、フォトインクと称する濃度の低いインクを小さい体積で多数射出する方式、実質的に同じ色相で濃度の異なる複数のインクを用いて画質を改良する 方式や無色透明のインクを用いる方式が含まれる。

## [0137]

本発明によるインクは、インクジェット記録以外の用途に使用することもできる。例えば、ディスプレイ画像用材料、室内装飾材料の画像形成材料および屋外装飾材料の画像形成 材料などに使用が可能である。

## [0138]

ディスプレイ画像用材料としては、ポスター、壁紙、装飾小物 (置物や人形など)、商業 宣伝用チラシ、包装紙、ラッピング材料、紙袋、ビニール袋、パッケージ材料、看板、交 通機関(自動車、バス、電車など)の側面に描画や添付した画像、ロゴ入りの洋服、等各 種の物を指す。本発明によるインクをディスプレイ画像の形成材料とする場合、その画像 とは狭義の画像の他、抽象的なデザイン、文字、幾何学的なバターンなど、人間が認知可 能な染料によるバターンをすべて含む。

### [0139]

室内装飾材料としては、壁紙、装飾小物(置物や人形など)、照明器具の部材、家具の部材、床や天井のデザイン部材等各種の物を指す。本発明によるインクを画像形成材料とする場合、その画像とは狭義の画像の他、抽象的なデザイン、文字、幾何学的なバターンなど、人間が認知可能な染料によるバターンをすべて含む。

### [0140]

屋外装飾材料としては、壁材、ルーフィング材、看板、ガーデニング材料屋外装飾小物 (置物や人形など)、屋外照明器具の部材等各種の物を指す。本発明によるインクを画像形成材料とする場合、その画像とは狭義の画像ののみならず、抽象的なデザイン、文字、幾何学的なパターンなど、人間が認知可能な染料によるパターンをすべて含む。

### [0141]

以上のような用途において、バターンが形成されるメディアとしては、紙、繊維、布 (不織布も含む)、プラスチック、金属、セラミックス等種々の物を挙げることができる。染色形態としては、媒染、捺染、もしくは反応性基を導入した反応性染料の形で色素を固定化することもできる。この中で、好ましくは媒染形態で染色されることが好ましい。

### [0142]

本発明によるインクの製造において、染料などの添加物の溶解工程等に音波振動を加える こともできる。 10

20

30

音波振動とは、本発明によるインクが記録ヘッドで加えられる圧力によって気泡を発生することを防止するため、記録ヘッドで受けるエネルギーと同等かそれ以上の音波エネルギーを予め本発明によるインクの製造工程中に加えて気泡を除去しておくものである。尚、インク原液に音波エネルギーを印加してもよい。

音波振動は、通常、振動数  $20 \, k \, H \, z$ 以上、好ましくは  $40 \, k \, H \, z$ 以上、より好ましくは  $50 \, k \, H \, z$  の超音波である。また音波振動により液に加えられるエネルギーは、通常、  $2 \times 10^7 \, J \, / \, m^3$ 以上、好ましくは  $5 \times 10^7 \, J \, / \, m^3$ 以上、より好ましくは  $1 \times 10^8 \, J \, / \, m^3$ 以上である。また、音波振動の付与時間としては、通常、  $10 \, G \, m^3$  の  $10 \,$ 

音波振動を加える工程は、染料を媒体に投入以降であれば何時行っても効果を示す。完成後の本発明によるインクを一旦保存した後に音波振動を加えても効果を示す。しかし、染料を媒体中に溶解及び/又は分散する際に音波振動を付加することが、気泡除去の効果がより大きく、尚且つ音波振動により色素の媒体への溶解及び/又は分散が促進されるので好ましい。

即ち、上記少なくとも音波振動を加える工程は、染料を媒体中に溶解及び/又は分散する 工程中でもその工程後であってもいずれの場合にも行うことができる。換言すれば、上記 少なくとも音波振動を加える工程は、インク調製後に製品となるまでの間に任意に1回以 上行うことができる。

実施の形態としては媒体中に溶解及び/又は分散する工程は、前記染料を全媒体の一部分の媒体に溶解する工程と、残余の媒体を混合する工程とを有することが好ましく、上記少なくともいずれかの工程に音波振動を加えることが好ましく、染料を全媒体の一部分の媒体に溶解する工程に少なくとも音波振動を加えることが更に好ましい。

上記残余の溶媒を混合する工程は、単独工程でも複数工程でもよい。

また、本発明によるインクの製造に加熱脱気あるいは減圧脱気を併用することは、インク中の気泡除去の効果を上げるので好ましい。加熱脱気工程あるいは減圧脱気工程は、残余の媒体を混合する工程と同時またはその後に実施することが好ましい。

音波振動を加える工程における、音波振動発生手段としては、超音波分散機等の公知の装 置が挙げられる。

#### [0143]

本発明によるインクを作製する際には、さらにインク原液で行った濾過を調液した後に行 なってもよい。

この濾過後には溶液中に空気を取り込むことが多い。この空気に起因する泡もインクジェット記録において画像の乱れの原因となることが多いため、前述の脱泡工程を別途設けることが好ましい。脱泡の方法としては、濾過後の溶液を静置してもよいし、市販の装置などを用いた超音波脱泡や減圧脱泡等種々の方法が利用可能である。

これらの作業は、作業時におけるゴミの混入を防ぐため、クリーンルームもしくはクリーンベンチなどのスペースを利用して行うことが好ましい。本発明では特にクリーン度としてクラス1000以下のスペースにおいてこの作業を行うことが好ましい。ここで「クリーン度」とは、ダストカウンターにより測定される値を指す。

### [0144]

本発明によるインクの記録材料上への打滴体積は通常、0.1p1以上100p1以下である。打滴体積の好ましい範囲は0.5p1以上50p1以下であり、特に好ましい範囲は2p1以上50p1以下である。

### [0145]

本発明によるインクを用いるインクジェットの記録方式に制限はなく、公知の方式、例えば静電誘引力を利用してインクを吐出させる電荷制御方式、ビエゾ素子の振動圧力を利用するドロップオンデマンド方式(圧力パルス方式)、電気信号を音響ビームに変えインクに照射して放射圧を利用してインクを吐出させる音響インクジェット方式、及びインクを加熱して気泡を形成し、生じた圧力を利用するサーマルインクジェット (バブルジェット) 方式等に用いられる。

10

20

30

インクジェット記録方式には、フォトインクと称する濃度の低いインクを小さい体積で多数射出する方式、実質的に同じ色相で濃度の異なる複数のインクを用いて画質を改良する方式や無色透明のインクを用いる方式が含まれる。インクの打滴体積の制御は主にプリントヘッドにより行われる。

## [0146]

例えばサーマルインクジェット方式の場合、プリントヘッドの構造で打滴体積を制御することが可能である。すなわち、インク室、加熱部、ノズルの大きさを変えることにより、所望のサイズで打滴することができる。またサーマルインクジェット方式であっても、加熱部やノズルの大きさが異なる複数のプリントヘッドを持たせることで、複数サイズの打滴を実現することも可能である。

ビエゾ素子を用いたドロップオンデマンド方式の場合、サーマルインクジェット方式と同様にプリントヘッドの構造上打滴体積を変えることも可能であるが、後述するようにビエゾ素子を駆動する駆動信号の波形を制御することにより、同じ構造のプリントヘッドで複数のサイズの打滴を行うことができる。

### [0147]

本発明によるインクを、記録材料へ打滴するときの吐出周波数は1kHz以上であることが好ましい。

写真のように、高画質の画像を記録するためには、小さいインク滴で鮮鋭度の高い画像を 再現するため、打滴密度を600dpi(1インチあたりのドット数)以上とする必要が ある。

一方、本発明によるインクを複数のノズルを有するヘッドで打滴するにあたり、記録紙とヘッドが互いに直交する方向に移動して記録するタイプでは同時に駆動できるヘッドの数は数十から200程度であり、ラインヘッドと呼ばれるヘッドが固定されたタイプでも数百であるという制約がある。これは駆動電力に制約があることや、ヘッドでの発熱が画像に影響を及ぼすため、多数のヘッドノズルを同時に駆動できないためである。

ここで駆動周波数を高くすることにより、記録速度を上げることが可能である。

打滴周波数を制御するには、サーマルインクジェット方式の場合、ヘッドを加熱するヘッド駆動信号の周波数を制御することで可能である。

ビエゾ方式の場合、ビエゾを駆動する信号の周波数を制御することで可能である。

ビエゾヘッドの駆動に関して説明する。プリントすべき画像信号はプリンタ制御部により、打滴サイズ、打滴速度、打滴周波数が決定され、プリントヘッドを駆動する信号が作成される。駆動信号はプリントヘッドに供給される。ビエゾを駆動する信号により打滴サイズ、打滴速度、打滴周波数が制御される。ここで打滴サイズと打滴速度は駆動波形の形状と振幅で決定され、周波数は信号の繰返し周期で決定される。

この打滴周波数を10kHzに設定すると、100マイクロ秒ごとにヘッドは駆動され、400マイクロ秒で1ラインの記録が終了する。記録紙の移動速度を400マイクロ秒に1/600インチすなわち約42ミクロン移動するように設定することにより、1.2秒に1枚の速度でプリントすることが出来る。

### [0148]

本発明によるインクが用いられる印刷装置の構成、プリンタの構成に関しては、たとえば特開平11-170527に開示されるような様態が好適である。また、インクカートリッジに関しては、たとえば特開平5-229133に開示されるものが好適である。吸引およびその際に印字ヘッドを覆うキャップ等の構成に関しては、たとえば特開平7-276671に開示されるものが好適である。また、ヘッド近傍には特開平9-277552に開示されるような気泡を排除するためのフィルタを備えることが好適である。

また、ノズルの表面は特願2001-016738に記載されるような撥水処理を施すことが好適である。用途としては、コンビュータと接続されるプリンタであってもよいし、写真をプリントすることに特化した装置であってもよい。

本発明によるインクを用いたインクジェット記録方法は、本発明によるインクを、記録材料へ打滴するときの平均打滴速度が通常、2m/sec以上、好ましくは5m/sec以

10

20

30

40

上である。

また複数の駆動波形を使い分けることにより、同じヘッドで複数のサイズの打滴を行うことができる。

## [0149]

## 【実施例】

以下、本発明を実施例によって説明するが、本発明はこれに限定されるものではない。

### [0150]

### (実施例1)

〔ライトマゼンタインク LM-101処方〕

(固形分)

マゼンタ染料 (a-36)	7.5g/l	
尿素	37g/1	
ベンゾトリアゾール	0.08g/l	
PROXEL XL2	3.5g/l	
(液体成分)		20
ジエチレングリコール (DEG)	150g/l	
グリセリン (GR)	130g/l	
トリエチレングリコールモノブチルエーテル (TGB)	130g/l	
トリエタノールアミン (TEA)	$6.9  \mathrm{g} / 1$	
サーフィノールSTG (SW)	10g/l	
701513		

## [0151]

さらに上記処方でマゼンタ色素 (a-36) を 23g に増量したマゼンタ用インク液 M-101 を調製した。

### [0152]

〔マゼンタインク M-101処方〕

(固形分)

マゼンタ染料 (a-36)	23g/1	
尿素	37  g/1	
ベンゾトリアゾール	0.08g/1	
PROXEL XL2	3.5  g/ 1	
(液体成分)		
ジエチレングリコール (DEG)	$150  \mathrm{g/l}$	
グリセリン (GR)	$130  \mathrm{g}/1$	
トリエチレングリコールモノブチルエーテル (TGB)	130g/l	
トリエタノールアミン (TEA)	6. $9  \text{g} / 1$	4
サーフィノールSTG(SW)	10g/l	

### [0153]

M-101, LM-101に対して、マゼンタ色素 a-36そのものでなく、a-36のインク原液を下表 14に示すように作製してから、30℃80% RHの条件下 50日保存後、インク原液を調液して得たインクを表 15に示すようにそろえた。ただし、M-102~113及び LM-102~1130インク組成は、M-101及び LM-101と同じである。

### [0154]

【表14】

10

30

インク原液	染料濃度(質量%)	添加物
CM-1	10	無し
CM-2	10	X-1を10 質量%
CM-3	10	X-5を10 質量%
CM-4	20	無し
CM-5	20	X-1を10 質量%
CM-6	20	X-5を10 質量%

10

【0155】 【表15】

インクNo.	調液に用いた	インク原液の履歴
	インク原液	
M-101,LM-101(比較例)	_	
M-102,LM-102(本発明)	CM-1	調液直後に使用
M-103,LM-103(本発明)	CM-2	調液直後に使用
M-104, LM-104(本発明)	CM-3	調液直後に使用
M-105,LM-105(本発明)	CM-4	調液直後に使用
M-106,LM-106(本発明)	CM-5	調液直後に使用
M-107, LM-107(本発明)	CM-6	調液直後に使用
M-108, LM-108(本発明)	CM-1	調液後30℃80%RHで50日保存
M-109, LM-109(本発明)	CM-2	調液後30℃80%RHで50日保存
M-110,LM-110(本発明)	CM-3	調液後30°C80%RHで50日保存
M-111,LM-111(本発明)	CM-4	調液後30℃80%RHで50日保存
M-112,LM-112(本発明)	CM-5	調液後30℃80%RHで50日保存
M-113,LM-113(本発明)	CM-6	調液後30°C80%RHで50日保存

20

30

# [0156]

これらのインクをEPSON社製インクジェットプリンターPM-950Cのマゼンタインク・ライトマゼンタインクのカートリッジに装填し、その他の色のインクはPM-950Cのインクを用いて、表16の実験水準とし、マゼンタの単色画像を印字させた。受像シートは富士写真フイルム(株)製インクジェットペーパーフォト光沢紙EXに画像を印刷し、画像堅牢性の評価を行った。

[0157]

【表16】

## (実験水準)

	ライトマゼンタインク	マゼンタインク
101 (比較例)	EPSON社PM-950Cインク	EPSON社PM-950Cインク
102 (比較例)	LM-101	M-101
103 (本発明)	LM-102	M-102
104 (本発明)	LM-103	M-103
105 (本発明)	LM-104	M-104
106 (本発明)	LM-105	M-105
107 (本発明)	LM-106	M-106
108 (本発明)	LM-107	M-107
109 (本発明)	LM-108	M-108
110 (本発明)	LM-109	M-109
111 (本発明)	LM-110	M-110
112 (本発明)	LM-111	M-111
113 (本発明)	LM-112	M-112
114 (本発明)	LN-113	M-113

20

10

### [0158]

これらのインクを用いて、下記の評価を行った。

## (評価実験)

1) 吐出安定性については、カートリッジをプリンターにセットし全ノズルからのインクの吐出を確認した後、A4 20枚出力し、以下の基準で評価した。

A:印刷開始から終了まで印字の乱れ無し

B:印字の乱れのある出力が発生する

C:印刷開始から終了まで印字の乱れあり

2) 画像保存性については、マゼンタのベタ画像印字サンプルを作成し、以下の評価を行った。

30

40

- ▲1▼光堅牢性は印字直後の画像濃度Ciを反射濃度計(X-Rite310TR)にて測定した後、アトラス社製ウェザーメーターを用い画像にキセノン光(8万5 千ルックス)を10 日照射した後、再び画像濃度Cf を測定し染料残存率( $100 \times Cf$ /Ci)を求め評価を行った。染料残像率について反射濃度が1, 1. 5, 2 の 3 点にて評価し、いずれの濃度でも染料残存率が70 %以上の場合をA、2 点が70 %未満の場合をB、全ての濃度で70 %未満の場合をCとした。
- ▲ 2 ▼熱堅牢性については、80℃15%RHの条件下に10日間、試料を保存する前後での濃度を、反射濃度計(X-Rite310TR)にて測定し染料残存率を求め評価した。染料残像率について反射濃度が1,1.5,2の3点にて評価し、いずれの濃度でも染料残存率が90%以上の場合をA、2点が90%未満の場合をB、全ての濃度で90%未満の場合をCとした。
- ▲3▼オゾン堅牢性については、前記画像を形成したフォト光沢紙を、オゾンガス濃度が0.5ppmに設定されたボックス内に7日間放置し、オゾンガス下放置前後の画像濃度を反射濃度計(X-Rite310TR)を用いて測定し、色素残存率として評価した。尚、前記反射濃度は、1、1.5及び2.0の3点で測定した。ボックス内のオゾンガス濃度は、<math>APPLICS製オゾンガスモニター(モデル:OZG-EM-01)を用いて設定した。

何れの濃度でも色素残存率が80%以上の場合をA、1又は2点が80%未満をB、全ての濃度で70%未満の場合をCとして、三段階で評価した。

得られた結果を表17に示す。

# 【0159】 【表17】

	吐出性	光堅牢性	熱堅牢性	オゾン堅牢性
101	Α	С	В	C
102	С	Α	Α	Α
103	Α	Α	Α	Α
1 0 4	Α	Α	Α	Α
105	Α	Α	Α	Α
106	Α	Α	Α	Α
107	Α	Α	Α	Α
108	Α	Α	Α	Α
109	В	Α	Α	Α
110	Α	Α	Α	Α
111	Α	Α	Α	Α
112	В	Α	Α	Α
113	Α	Α	Α	Α
114	Α	Α	Α	Α

20

10

## [0160]

表の結果から、本発明のインク原液を使用した系では吐出性能で比較例に対して勝っていることがわかった。

また、本発明のインクは、EPSON社PM-950Cのインクと同等の色相が得られた

また、上記実施例 1 においてマゼンタ染料(a-36)に代えて一般式(1)で表される他の染料を用いて調製した本発明のインクも、上記実施例 1 と同様の性能及び色相の効果が得られた。

## [0161]

### 【発明の効果】

本発明によれば、取り扱い性、臭気、安全性などの点から有利な水性インクにおいて、色相も良好で、吐出安定性、耐候性に優れるインクジェット記録用インクを提供することができる。

### フロントページの続き

(72)発明者 田口 敏樹

静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真フイルム株式会社内

(72)発明者 小澤 孝

静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真フイルム株式会社内

Fターム(参考) 2C056 EA21 FC01

2H086 BA01 BA56 BA59

4J039 BC03 BC05 BC19 BC20 BC33 BC40 BC50 BC51 BC54 BE02

BE22 EA44 GA24